



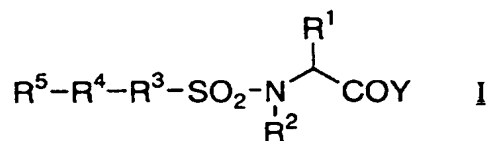
PCT

特許協力条約に基づいて公開された国際出願

<p>(51) 国際特許分類6 C07C 311/00, C07D 209/42, 213/55, 235/24, 257/04, 277/56, 277/82, 263/56, 307/91, 333/34, 333/62, A61K 31/40, 31/535, 31/42, 31/425, 31/415, 31/44, 31/34, 31/38, 31/41, 31/18</p>	<p>A1</p>	<p>(11) 国際公開番号 <b>WO97/27174</b></p> <p>(43) 国際公開日 1997年7月31日(31.07.97)</p>
<p>(21) 国際出願番号 PCT/JP97/00126</p> <p>(22) 国際出願日 1997年1月22日(22.01.97)</p> <p>(30) 優先権データ 特願平8/30082 1996年1月23日(23.01.96) JP 特願平8/213555 1996年8月13日(13.08.96) JP</p> <p>(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 塩野義製薬株式会社(SHIONOGI &amp; CO., LTD.)[JP/JP] 〒541 大阪府大阪市中央区道修町3丁目1番8号 Osaka, (JP)</p> <p>(72) 発明者 ; および</p> <p>(75) 発明者 / 出願人 (米国についてののみ) 渡邊文彦(WATANABE, Fumihiko)[JP/JP] 〒639-02 奈良県北葛城郡上牧町友が丘2-5-25 Nara, (JP) 續木博茂(TSUZUKI, Hiroshige)[JP/JP] 〒610-03 京都府綴喜郡田辺町大住ヶ丘5-12-15 Kyoto, (JP) 大谷光昭(OHTANI, Mitsuaki)[JP/JP] 〒630 奈良県奈良市高畑町1342 Nara, (JP)</p> <p>(74) 代理人 弁理士 高山裕貢(TAKAYAMA, Hirotsugu) 〒541 大阪府大阪市中央区道修町3丁目1番8号 Osaka, (JP)</p>		<p>(81) 指定国 AI., AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, HU, IL, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, ARIPO特許 (KE, LS, MW, SD, SZ, UG), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).</p> <p>添付公開書類 国際調査報告書</p>
<p>(54)Title: <b>SULFONATED AMINO ACID DERIVATIVES AND METALLOPROTEINASE INHIBITORS CONTAINING THE SAME</b></p>		
<p>(54)発明の名称 スルホン化されたアミノ酸誘導体およびそれを含有するメタロプロティナーゼ阻害剤</p>		
<div style="text-align: center;"> <math display="block">\text{R}^5-\text{R}^4-\text{R}^3-\text{SO}_2-\text{N} \begin{array}{l} \text{R}^1 \\ \text{R}^2 \end{array} \text{COY} \quad (I)</math> </div>		
<p>(57) Abstract</p> <p>Compounds having a metalloproteinase inhibitory activity, represented by general formula (I), optically active isomers thereof, or pharmacologically acceptable salts thereof, or hydrates of these.</p>		

## (57) 要約

式 I :



で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物であって、メタロプロテイナーゼ阻害活性を有する化合物。

## 情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出版をパンフレット第一頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AL	アルバニア	EE	エストニア	LR	リベリア	RU	ロシア連邦
AM	アルメニア	ES	スペイン	LS	レソト	RD	ロンドン
AT	オーストリア	FI	フィンランド	LT	リトアニア	SE	スウェーデン
AU	オーストラリア	FR	フランス	LU	ルクセンブルグ	SG	シンガポール
AZ	アゼルバイジャン	GB	イギリス	LV	ラトヴィア	SI	スロベニア
BB	バルバドス	GG	ガイアナ	MC	モナコ	SK	スロバキア
BE	ベルギー	GE	ジョージア	MD	モルドバ	SS	スウェーデン
BG	ブルガリア	GR	ギリシャ	MG	マダガスカル	ST	セント・ペール・ミケロン
BJ	ベナン	HN	ホンデュラス	MK	マケドニア	TD	チャド
BR	ブラジル	IE	アイルランド	ML	マリ	TG	トーゴ
BY	ベラルーシ	IS	アイスランド	MN	モンゴル	TH	タイ
CA	カナダ	IT	イタリア	MR	モーリタニア	TM	トルクメニスタン
CC	中央アフリカ共和国	JP	日本	MW	マラウイ	TT	トリニダード・トバゴ
CH	スイス	KE	ケニア	MX	メキシコ	UA	ウクライナ
CI	コート・ジボワール	KR	韓国	NE	ニジェール	UG	ウガンダ
CM	カメルーン	KZ	カザフスタン	NL	オランダ	US	米国
CN	中国	LI	リビア	NO	ノルウェー	UZ	ウズベキスタン
DE	ドイツ	LT	リトアニア	NZ	ニュージーランド	UY	ウルグアイ
DK	デンマーク	LU	ルクセンブルグ	PT	ポルトガル		

## 明細書

スルホン化されたアミノ酸誘導体およびそれを含有するメタロプロテイナーゼ阻害剤

## 技術分野

本発明は、スルホン化されたアミノ酸誘導体およびそれらを含有するメタロプロテイナーゼ阻害剤に関する。

## 背景技術

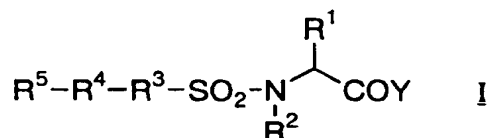
細胞外マトリックスはコラーゲン、プロテオグリカン等から構成され、組織支持機能とともに細胞の増殖、分化、接着等の細胞機能保持の役割を持つ。細胞外マトリックスの分解には、マトリックスメタロプロテイナーゼ（MMP）であるゼラチナーゼ、ストロメリシンおよびコラゲナーゼ等が重要な役割を演じており、これらの酵素は生理学的状況下では成長および組織改革等で作動している。従って、これらの酵素は組織破壊や線維化を伴う各種病態、すなわち変形性関節症、関節リウマチ、角膜潰瘍、歯周病、腫瘍の転移または浸潤、あるいはウイルス感染症（例えば、HIV感染症）の進行に関与すると考えられる。現在のところ、いずれの酵素が前記病態に深く関わっているかは明らかではないが、これらの酵素が組織破壊に関わっているという点では一致するところである。アミノ酸誘導体のメタロプロテイナーゼ阻害剤としては、例えば、アミノ酸のヒドロキサム酸誘導体（特開平6-256293）、アミノ酸のカルボン酸誘導体あるいはそのヒドロキサム酸誘導体（WO95/35276）等が開示されている。

## 発明の開示

上記のようなMMPの活性を阻害し得るならば、その活性に起因または関連する前記病態の改善、あるいは進行の防止に大きく寄与すると考えられ、MMP阻害剤の開発が望まれている。

本発明者らは以上の点に鑑み、鋭意検討を重ねた結果、ある種の新規なスルホンアミド誘導体が強いMMP阻害活性を示すことを見出した。すなわち、本発明は、

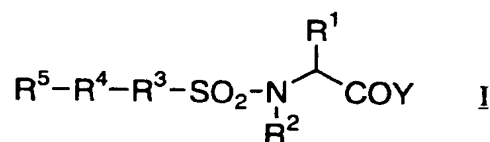
式 I :



[式中、R<sup>1</sup>は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル；R<sup>2</sup>は水素、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル；R<sup>3</sup>は単結合、置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン；R<sup>4</sup>は単結合、-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-、-CH=CH-、-C≡C-、-CO-、-CO-NH-、-N=N-、-N(R<sup>A</sup>)-、-NH-CO-NH-、-NH-CO-、-O-、-S-、-SO<sub>2</sub>NH-、-SO<sub>2</sub>-NH-N=CH-またはテトラゾールジイル；R<sup>5</sup>は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいC<sub>3</sub>~C<sub>8</sub>シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよい非芳香性複素環式基；R<sup>A</sup>は水素または低級アルキル；YはNHOHまたはOH；mは

1 または 2 ; ただし Y が NHOH の時は R<sup>2</sup> は水素である] で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物を含有するメタロプロテイナーゼ阻害剤に関する。さらに詳しくは、以下の発明 a) ~ b)、1) ~ 16)、および A) ~ C) に関するものである。

a) 式 I :



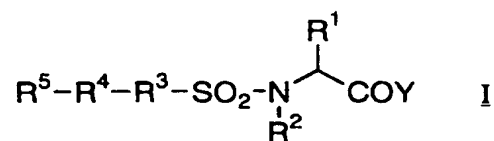
[式中、R<sup>1</sup>は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル；R<sup>2</sup>は水素、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル；R<sup>3</sup>は単結合、置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン；R<sup>4</sup>は単結合、-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-, -CH=CH-, -C≡C-, -CO-, -CO-NH-, -N=N-, -N(R<sup>A</sup>)-, -NH-CO-NH-, -NH-CO-, -O-, -S-, -SO<sub>2</sub>NH-, -SO<sub>2</sub>-NH-N=CH-またはテトラゾールジイル；R<sup>5</sup>は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいC<sub>3</sub>~C<sub>8</sub>シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよい非芳香性複素環式基；R<sup>A</sup>は水素または低級アルキル；YはNHOHまたはOH；mは1または2；ただしYがNHOHの時はR<sup>2</sup>は水素であり、R<sup>3</sup>が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレ

ン、 $R^4$ が $-CO-NH-$ または $-NH-CO-$ の時、 $R^5$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールであり、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ がテトラゾールジイルの時、 $R^5$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールであり、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレン、 $R^4$ が単結合の時、 $R^5$ は低級アルキル、低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているアリール、または低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているヘテロアリールであり、 $R^3$ および $R^4$ はともに単結合ではなく、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレンである時、 $R^4$ は $-O-$ でない]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物を含有するメタロプロテイナーゼ阻害剤。

b) I V型コラゲナーゼ阻害剤である上記のメタロプロテイナーゼ阻害剤。

本発明化合物を詳しく説明すると、以下の一般式で表わすことができる。

1) 式 I :

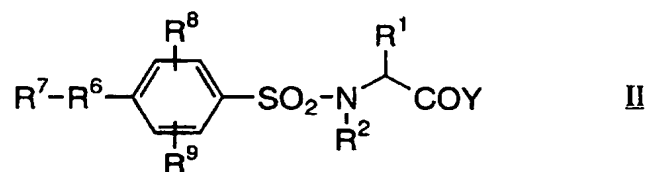


[式中、 $R^1$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $R^2$ は水素、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていても

よいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $R^3$ は単結合、置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン； $R^4$ は単結合、 $-(CH_2)_m-$ 、 $-CH=CH-$ 、 $-C\equiv C-$ 、 $-CO-$ 、 $-CO-NH-$ 、 $-N=N-$ 、 $-N(R^A)-$ 、 $-NH-CO-NH-$ 、 $-NH-CO-$ 、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO_2NH-$ 、 $-SO_2-NH-N=CH-$ またはテトラゾールジイル； $R^5$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよい $C_3\sim C_8$ シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよい非芳香性複素環式基； $R^A$ は水素または低級アルキル； $Y$ は $NHOH$ または $OH$ ； $m$ は1または2；ただし $Y$ が $NHOH$ の時は $R^2$ は水素であり、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ が $-CO-NH-$ または $-NH-CO-$ の時、 $R^5$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールであり（ $R^3$ がフェニレン、 $R^4$ が $-CO-NH-$ の時、 $R^1$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $R^5$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2, 4-ジクロロフェニルではない）、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ がテトラゾールジイルの時、 $R^5$ は低級アルキル、置換されていてもよいアリール、または置換されていてもよいヘテロアリールであり、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレン、 $R^4$ が単結合の時、 $R^5$ は低級アルキル、低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているアリール、または低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているヘテロアリールであり、 $R^3$ および $R^4$ はともに単結合ではなく、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレンである時、 $R^4$ は $-O-$ でない]で示さ

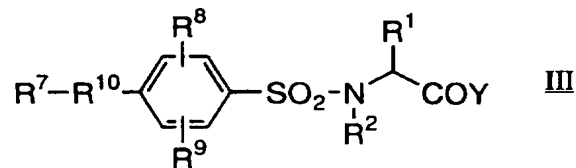
れる化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、  
またはそれらの水和物。

2) 式 II :



〔式中、 $\text{R}^6$ は $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ 、 $-\text{N}=\text{N}-$ 、 $-\text{NH}-\text{C}(\text{O})-\text{NH}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}_2\text{NH}-$ 、または $-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{N}=\text{CH}-$ ； $\text{R}^7$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール； $\text{R}^8$ および $\text{R}^9$ はそれぞれ独立して、水素、低級アルコキシ、またはニトロ； $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ およびYは前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

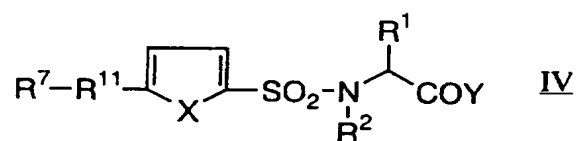
3) 式 III :



〔式中、 $\text{R}^{10}$ は $-(\text{CH}_2)_m-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}-\text{NH}-$ 、 $-\text{N}(\text{R}^A)-$ 、 $-\text{NH}-\text{CO}-$ 、またはテトラゾールジイル；mは1または2； $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、 $\text{R}^9$ 、 $\text{R}^A$ 、およびYは前記と同意義。ただし、 $\text{R}^{10}$ が $-\text{NH}-\text{CO}-$ の時、 $\text{R}^1$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $\text{R}^7$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2,4-ジクロロフェニルではない〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

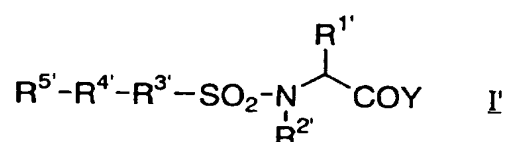
4) 式 IV :





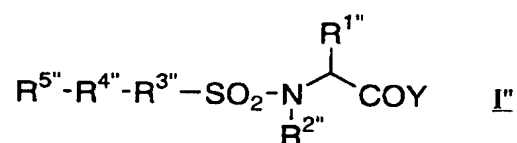
〔式中、 $R^{11}$ は単結合、 $-CH=CH-$ 、または $-C\equiv C-$ ； $X$ は酸素原子または硫黄原子； $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ および $Y$ は前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

5) 式 I' :



〔式中、 $R^{1'}$ は、ベンジル、(インドール-3-イル)メチル、(1-メチルインドール-3-イル)メチル、(5-メチルインドール-3-イル)メチル、(5-フルオロインドール-3-イル)メチル、(1-アセチルインドール-3-イル)メチル、(1-メチルスルホニルインドール-3-イル)メチル、(1-アルコキシカルボニル-3-イル)メチル(例えば、エトキシカルボニルメチル)、または $i$ -プロピル； $R^{2'}$ は水素原子、メチル、4-アミノブチル、またはベンジル； $R^{3'}$ は1,4-フェニレン、 $R^{4'}$ は $-O-$ 、 $R^{5'}$ はフェニルまたは4-ヒドロキシフェニル； $Y$ は前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

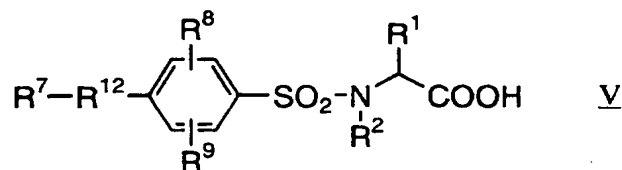
6) 式 I'' :



〔式中、 $R^{1''}$ は4-チアゾリルメチル、(インドール-3-イル)メ

チル、(5-メトキシインドール-3-イル)メチル、1-ナフチルメチル、2-ナフチルメチル、4-ビフェニルメチル、2,2,2-トリフルオロエチル、2-フェニルエチル、ベンジル、i-プロピル、4-ニトロベンジル、4-フルオロベンジル、シクロヘキシルメチル、(1-メチルインドール-3-イル)メチル、(5-メチルインドール-3-イル)メチル、(5-フルオロインドール-3-イル)メチル、(ピリジン-4-イル)メチル、(ベンゾチアゾール-2-イル)メチル、(フェニル)(ヒドロキシ)メチル、フェニル、カルボキシメチル、2-カルボキシエチル、ヒドロキシメチル、フェニルメトキシメチル、4-カルボキシベンジル、(ベンゾイミダゾール-2-イル)メチル、(1-メチルスルホニルインドール-3-イル)メチル、または(1-エトキシカルボニルインドール-3-イル)メチル； $R^{2'}$ は水素原子； $R^{3'}$ は1,4-フェニレン； $R^{4'}$ は単結合； $R^{5'}$ はフェニル、3-メトキシフェニル、4-メトキシフェニル、4-メチルフェニル、4-tert-ブチルフェニル、4-トリフルオロメチルフェニル、4-フルオロフェニル、4-メチルチオフェニル、4-ビフェニル、2-チエニル、ベンゾオキサゾール-2-イル、ベンゾチアゾール-2-イル、またはテトラゾール-2-イル；Yは前記と同意義]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

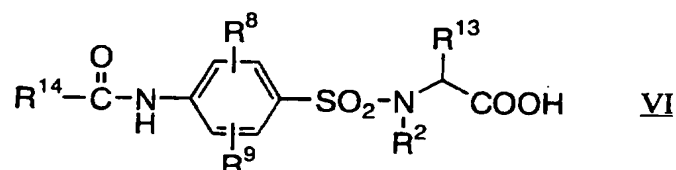
7) 式 V :



[式中、 $R^{12}$ は $-CH=CH-$ または $-C\equiv C-$ ； $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義]で示される化合物、その光学活性体、も

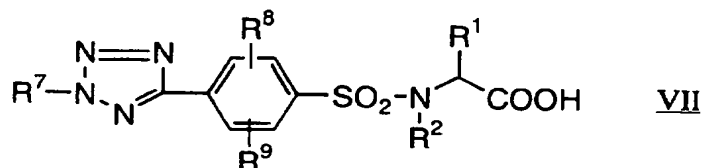
しくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

8) 式 VI :



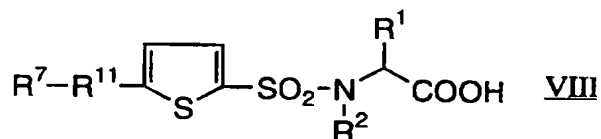
〔式中、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義、 $\text{R}^{13}$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、 $\text{R}^{14}$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールを示す。ただし、 $\text{R}^{13}$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $\text{R}^{14}$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2, 4-ジクロロフェニルではない〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

9) 式 VII :



〔式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

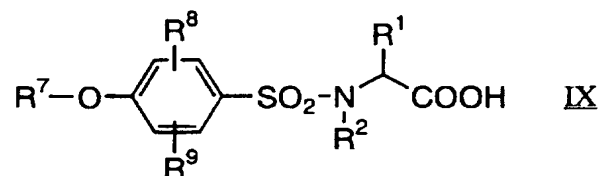
10) 式 VIII :



〔式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、および $\text{R}^{11}$ は前記と同意義〕で示される化合

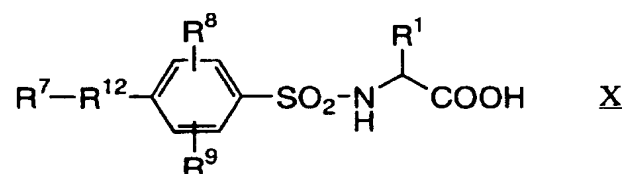
物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

1 1) 式 IX :



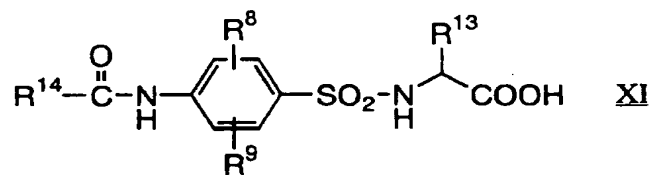
[式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

1 2) 式 X :



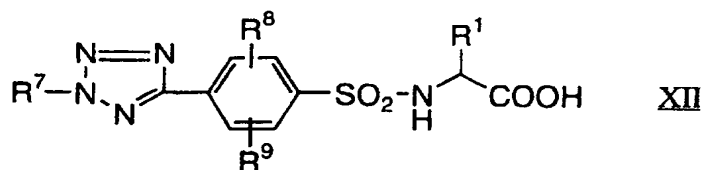
[式中、 $\text{R}^{12}$ は $-\text{CH}=\text{CH}-$ または $-\text{C}\equiv\text{C}-$ ； $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

1 3) 式 XI :



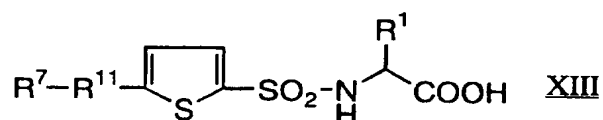
[式中、 $\text{R}^8$ 、 $\text{R}^9$ 、 $\text{R}^{13}$ 、および $\text{R}^{14}$ は前記と同意義。ただし、 $\text{R}^{13}$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $\text{R}^{14}$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2,4-ジクロロフェニルではない]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

1 4) 式 XII :



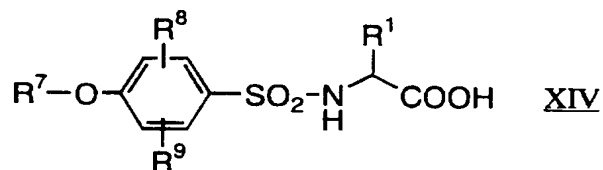
〔式中、 $R^1$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

15) 式 XIII :



〔式中、 $R^1$ 、 $R^7$ 、および $R^{11}$ は前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

16) 式 XIV :



〔式中、 $R^1$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

さらに本発明化合物を特定して示すと、

A)  $R^1$ 、 $R^{1'}$ 、 $R^{1''}$  および  $R^{13}$  が  $i$ -プロピル、ベンジル、または (インドール-3-イル) メチルである上記 1) ~ 16) のいずれかに記載の化合物。

B)  $R^5$ 、 $R^7$ 、および  $R^{14}$  がアルコキシ、アルキルチオ、またはアルキルで 1 または 2 以上置換されていてもよいフェニルである上記 1) ~

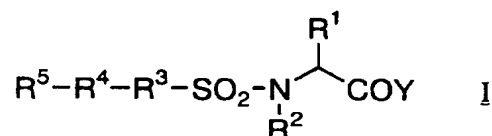
4) および 7) ~ 16) のいずれかに記載の化合物。

C)  $R^1$ 、 $R^{1'}$ 、 $R^{1''}$  および  $R^{13}$  が結合している不斉炭素の配置が R である上記 1) ~ 16) 記載のいずれかに記載の化合物。

さらに本発明は上記一般式 1) ~ 16) および A) ~ C) に記載の化合物を含有する医薬組成物、メタロプロテイナーゼ、および I V 型コラゲナーゼに関する。

上記一般式 1) ~ 16) および A) ~ C) に記載の化合物はすべて強いメタロプロテイナーゼ阻害活性を示すが、以下に示す化合物が特に好ましい。

式 I :



1)  $R^1$  が i-プロピル、ベンジル、または (インドール-3-イル) メチル、 $R^2$  が水素原子、 $R^3$  が 1, 4-フェニレン、 $R^4$  が  $-C \equiv C-$ 、 $R^5$  が置換されていてもよいフェニルで表わされる化合物。

2)  $R^1$  が i-プロピル、ベンジル、または (インドール-3-イル) メチル、 $R^2$  が水素原子、 $R^3$  が置換されていてもよい 2, 5-チオフェンジイル、 $R^4$  が  $-C \equiv C-$ 、 $R^5$  が置換されていてもよいフェニルで表わされる化合物。

3) i-プロピル、ベンジル、または (インドール-3-イル) メチル、 $R^2$  が水素原子、 $R^3$  が 1, 4-フェニレン、 $R^4$  がテトラゾールジイル、 $R^5$  が置換されていてもよいフェニルで表わされる化合物。

本明細書中、「アルキル」とは直鎖状または分岐状の  $C_1 \sim C_{10}$  のアルキルを意味し、例えば、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、n

ーベンチル、iーベンチル、neoーベンチル、tertーベンチル等が挙げられる。

本明細書中、「低級アルキル」とは、直鎖状または分枝状の $C_1 \sim C_6$ アルキルを意味し、例えば、メチル、エチル、nープロピル、iープロピル、nーブチル、iーブチル、secーブチル、tertーブチル等が挙げられる。

本明細書中、「 $C_3 \sim C_8$ シクロアルキル」とは、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘブチル等が挙げられる。

本明細書中、「アリール」とは、単環状もしくは縮合環状芳香族炭化水素を意味し、例えば、フェニル、ナフチル等が挙げられる。

本明細書中、「アラルキル」とは、前記アルキル基に前記アリール基が置換したもので、これらは置換可能な全ての位置で結合しうる。例えば、ベンジル、フェネチル、フェニルプロピル（例えば、3-フェニルプロピル）、ナフチルメチル（例えば、 $\alpha$ -ナフチルメチル）、アンスリルメチル（例えば、9-アンスリルメチル）等が挙げられる。中でもベンジルが好ましい。これらのアリール部分には任意の置換基を有していてもよい。

本明細書中、「ヘテロアリール」とは、任意に選ばれる、酸素原子、硫黄原子又は窒素原子を環内に1個以上含み、かつ炭素環もしくは他の複素環と縮合していてもよい5～6員の芳香環を意味し、これらは置換可能な全ての位置で結合しうる。例えば、ピロリル（例えば、1-ピロリル）、インドリル（例えば、2-インドリル）、カルバゾリル（例えば、3-カルバゾリル）、イミダゾリル（例えば、4-イミダゾリル）、ピラゾリル（例えば、1-ピラゾリル）、ベンゾイミダゾリル（例えば、2-ベンゾイミダゾリル）、インダゾリル（例えば、3-インダゾリル）、インド

リジニル（例えば、6-インドリジニル）、ピリジル（例えば、4-ピリジル）、キノリル（例えば、5-キノリル）、イソキノリル（例えば、3-イソキノリル）、アクリジル（例えば、1-アクリジル）、フェナンスリジニル（例えば、2-フェナンスリジニル）、ピリダジニル（例えば、3-ピリダジニル）、ピリミジニル（例えば、4-ピリミジニル）、ピラジニル（例えば、2-ピラジニル）、シンノリニル（例えば、3-シンノリニル）、フタラジニル（例えば、2-フタラジニル）、キナゾリニル（例えば、2-キナゾリニル）、イソキサゾリル（例えば、3-イソキサゾリル）、ベンゾイソキサゾリル（例えば、3-ベンゾイソキサゾリル）、オキサゾリル（例えば、2-オキサゾリル）、ベンゾオキサゾリル（例えば、2-ベンゾオキサゾリル）、ベンゾオキサジアゾリル（例えば、4-ベンゾオキサジアゾリル）、イソチアゾリル（例えば、3-イソチアゾリル）、ベンゾイソチアゾリル（例えば、2-ベンゾイソチアゾリル）、チアゾリル（例えば、2-チアゾリル）、ベンゾチアゾリル（例えば、2-ベンゾチアゾリル）、フリル（例えば、3-フリル）、ベンゾフリル（例えば、3-ベンゾフリル）、チエニル（例えば、2-チエニル）、ベンゾチエニル（例えば、2-ベンゾチエニル）、テトラゾリル等が挙げられる。これらのアリアル部分には任意の置換基を有していてもよい。

本明細書中、「ヘテロアリアルアルキル」とは、前記アルキル基の任意の位置に前記ヘテロアリアル基が置換したもので、これらは置換可能な全ての位置で結合しうる。例えば、チアゾリルメチル（例えば、4-チアゾリルメチル）、チアゾリルエチル（例えば、5-チアゾリル-2-エチル）、インドリルメチル（例えば、2-インドリルメチル）、イミダゾリルメチル（例えば、4-イミダゾリルメチル）、ベンゾチアゾリルメチル（例えば、2-ベンゾチアゾリルメチル）、ベンゾピラゾリルメチル（例えば、1-ベンゾピラゾリルメチル）、ベンゾトリアゾリルメチル、（例えば、



4-ベンゾトリアゾリルメチル)、ベンゾキノリルメチル(例えば、2-ベンゾキノリルメチル)、ベンゾイミダゾリルメチル(例えば、2-ベンゾイミダゾリルメチル)、ピリジルメチル(例えば、2-ピリジルメチル)等が挙げられる。これらのアリール部分には任意の置換基を有していてもよい。

本明細書中、「アリーレン」とは、例えば、フェニレン、ナフチレン等を意味し、さらに詳しくは、1, 2-フェニレン、1, 3-フェニレン、1, 4-フェニレン等が挙げられる。

本明細書中、「ヘテロアリーレン」とは、例えば、チオフェンジイル、フランジイル、ピリジンジイル等を意味し、さらに詳しくは、2, 5-チオフェンジイル、2, 5-フランジイル等が挙げられる。

本明細書中、「非芳香性複素環式基」とは、任意に選ばれる、酸素原子、硫黄原子又は窒素原子を環内に1個以上含み、非芳香性の5~6員環を意味し、これらは置換可能な全ての位置で結合しうる。例えば、モルホリノ、ピペリジノ、ピロリジノ等を意味する。

本明細書中、「アルコキシ」とは、アルキル部分が前記アルキルであるアルコキシ、例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペンチルオキシ等を意味する。

本明細書中、「低級アルコキシ」とは、アルキル部分が前記低級アルキルであるアルコキシ、例えば、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-ブトキシ、sec-ブトキシ、tert-ブトキシ等を意味する。

本明細書中、「ハロゲン」とはフッ素、塩素、臭素、およびヨウ素を意味する。

本明細書中、「アルキルチオ」とは、アルキル部分が前記低級アルキルであるアルキルチオ、例えば、メチルチオ、エチルチオ等を意味する。

本明細書中、「置換されていてもよいアルキル」、「置換されていてもよいC<sub>3</sub>~C<sub>8</sub>シクロアルキル」、または「置換されていてもよい非芳香性複素環式基」における置換基とはヒドロキシ、アルコキシ（例えば、メトキシ、エトキシ）、メルカプト、アルキルチオ（例えば、メチルチオ）、シクロアルキル（例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル）、ハロゲン（例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素）、カルボキシ、アルコキシカルボニル（例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル）、ニトロ、シアノ、ハロアルキル（例えば、トリフルオロメチル）、置換もしくは非置換アミノ（例えば、メチルアミノ、ジメチルアミノ、カルバモイルアミノ）、グアニジノ、フェニル、ベンジルオキシ等が挙げられる。これらは、全ての可能な位置で1個以上置換しうる。

本明細書中、「置換されていてもよいアリール」、「置換されていてもよいアラルキル」、「置換されていてもよいヘテロアリール」、「置換されていてもよいヘテロアリールアルキル」、「置換されていてもよいアリーレン」、および「置換されていてもよいヘテロアリーレン」における芳香環上の置換基とは、例えば、ヒドロキシ、アルコキシ（例えば、メトキシ、エトキシ）、メルカプト、アルキルチオ（例えば、メチルチオ）、シクロアルキル（例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル）、ハロゲン（例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素）、カルボキシ、アルコキシカルボニル（例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル）、ニトロ、シアノ、ハロアルキル（例えば、トリフルオロメチル）、アリールオキシ（例えば、フェニルオキシ）、置換もしくは非置換アミノ（例えば、メチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ベンジリデンアミノ）、グアニジノ、アルキル（例えば、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、

s e c -ブチル、t e r t -ブチル、n -ペンチル、i -ペンチル、n e o -ペンチル、t e r t -ペンチル)、アルケニル(例えば、ビニル、プロペニル)、アルキニル(例えば、エチニル、フェニルエチニル)、アルカノイル(例えば、ホルミル、アセチル、プロピオニル)、アシルオキシ(例えば、アセチルオキシ)、アシルアミノ、アルキルスルホニル(例えば、メチルスルホニル)フェニル、ベンジル、アゾ基(例えば、フェニルアゾ)、置換されていてもよいヘテロアリール(例えば、3-ピリジル)、置換されていてもよいウレイド(例えば、ウレイド、フェニルウレイド)等が挙げられる。これらは、全ての可能な位置で1個以上置換しうる。

#### 発明を実施するための最良の形態

本発明化合物(I a)および(I b)は、一般式(X V)で示される対応する $\alpha$ -アミノ酸を出発原料にして、以下に示す6種類の合成法により製造することができる。一般的にはA法を用いれば本発明化合物を合成することができるが、それぞれのタイプ別にB法~F法を用いても合成することができる。ただし、これらは化合物Iの製造方法の1例にすぎず、他の方法で製造された化合物Iも本発明の範囲に包含される。

A法: 化合物I全般についての合成法。

B法:  $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ が $-C \equiv C-$ 、 $R^5$ が置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールである化合物についての合成法。

C法:  $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ が単結合、 $R^5$ が置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールである化合物につい

ての合成法。

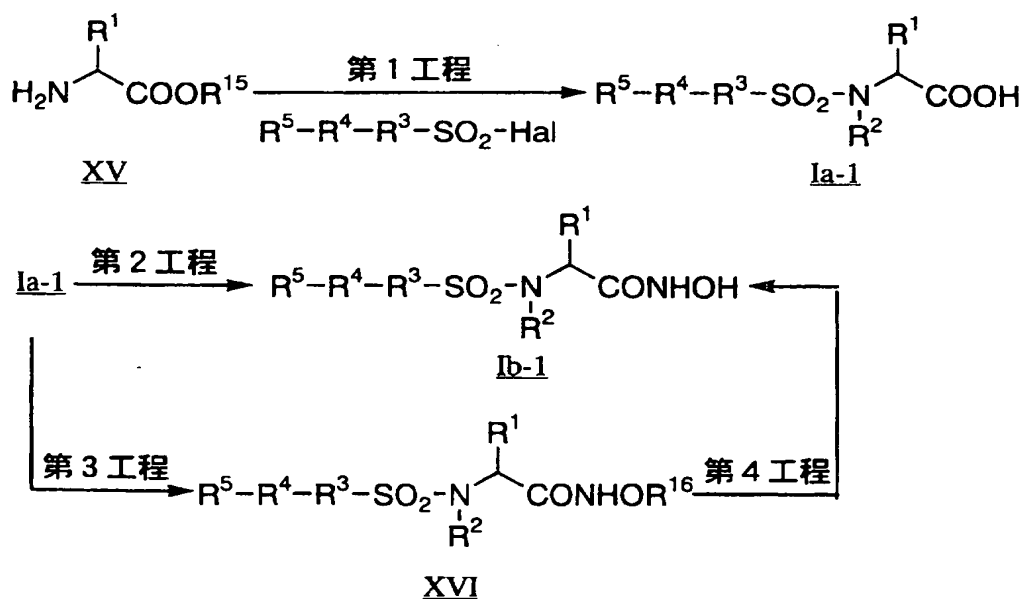
D法：R<sup>3</sup>が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、R<sup>4</sup>が-CO-NH-、R<sup>5</sup>が置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールである化合物についての合成法。

E法：R<sup>3</sup>が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、R<sup>4</sup>がテトラゾールジイル、R<sup>5</sup>が置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールである化合物についての合成法。

F法：R<sup>3</sup>が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、R<sup>4</sup>が-CH=CH-、R<sup>5</sup>が置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールである化合物についての合成法。

以下にこれらの方法について詳しく説明する。

(A法)



(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、およびR<sup>5</sup>は前記と同意義、R<sup>15</sup>は水

素またはカルボキシ保護基を表わし、 $R^{16}$ はヒドロキシ保護基を表わし、 $H a l$ はハロゲンを表わす。)

化合物 (XV) から化合物 (Ia-1) への反応は、化合物 (XV) のアミノ基をスルホニル化する反応 (第 1 工程) であり、要すれば反応後、N-アルキル化等やカルボキシ保護基の除去を行う。化合物 (Ia-1) から化合物 (Ib-1) への反応はカルボキシル基をヒドロキサム酸化する反応 (第 2 工程) である。また、化合物 (Ia-1) から化合物 (Ib-1) へは、化合物 (Ia-1) にヒドロキシ保護基を有するヒドロキシルアミンまたはその酸付加塩を作用させて化合物 (XVI) を得た後 (第 3 工程)、脱保護反応 (第 4 工程) に付してもよい。スルホニル化およびヒドロキサム酸化反応は常法に従って行なえばよい。例えば、式 (XV) で示されるアミノ酸に、塩基の存在下、スルホニル化試薬、例えば、 $R^5 - R^4 - R^3 - SO_2 H a l$  ( $R^3$ 、 $R^4$ 、および  $R^5$  は前記と同意義； $H a l =$  ハロゲン) で表わされるスルホン酸ハロゲン化物等を反応させ、次いでヒドロキシルアミンを反応させる。各工程についてさらに詳しく述べれば以下の通りである。

(第 1 工程)

原料化合物の式 (XV) で示されるアミノ酸またはその酸付加塩 (例えば、塩酸塩、p-トルエンスルホン酸塩、トリフルオロ酢酸塩) の一部のものは市販品として入手できる。その他のものは実験化学講座 22 巻、第 4 版 (日本化学会編) に記載のアミノ酸合成法、J. Med. Chem. 38, 1689-1700 (1995) Gary M. Ksander et. al.等に従って合成できる。また、スルホニル化試薬 (例えば、スルホン酸ハロゲン化物) の一部のものは市販品として入手可能であり、その他のものは新実験化学講座 14 巻、1787 頁、(1978)、Synthesis 852-854 (1986) Tatsuo Hamada et. al.等に従って合成できる。保護されたカルボキシル基としては、例えば、エ

ステル（例えば、メチルエステル、*tert*-ブチルエステル、ベンジルエステル）化されたカルボキシ基が挙げられる。これらの保護基の脱離は、保護基に応じて酸（例えば、塩酸、トリフルオロ酢酸）または塩基（例えば、水酸化ナトリウム等）の存在下に加水分解するか、または接触還元（例えば、10%パラジウム-炭素触媒存在下）することによって実施されるが、化合物（Ib-1）を得るためには、エステルのまま第2工程のヒドロキサム酸化を行なってもよい。スルホニル化反応の溶媒としては、化合物（XV）において $R^{1,5}$ が水素であるアミノ酸の場合には、ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルスルホキシド、アセトニトリル、水またはそれら混合溶媒が好ましいが、 $R^{1,5}$ が保護基であるエステル体の場合には、この他に水不溶性溶媒（例えば、ベンゼン、ジクロロメタン）と上記溶媒との混合溶媒が挙げられる。スルホニル化反応に用いられる塩基は、トリエチルアミン、*N*-メチルモルホリン等の有機塩基、または水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸カリウム等の無機塩基等である。反応温度は通常、氷冷～室温である。尚、化合物（Ia-1）における $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ または $R^{1,5}$ がスルホニル化に障害となる置換基（例えば、ヒドロキシ、メルカプト、アミノ、グアニジノ）を有する基である場合には、Protective Groups in Organic Synthesis, Theodora W Green (John Wiley & Sons) 等に記載の方法で予め保護し、望ましい段階でその保護基を除去すればよい。また、 $R^2$ が水素でない場合は、さらにジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン等の溶媒中、氷冷下～80℃、好ましくは氷冷下～室温でハロゲン化アルキル（例えば、ヨウ化メチル、ヨウ化エチル等）やハロゲン化アラルキル（例えば、ベンジルクロリド、ベンジルブロミド等）等を加え、3～30時間、好ましくは10～20時間攪拌することにより目的の $N-R^2$ 体を得ることができる。

## (第2工程)

ヒドロキサム酸 (Ib-1) は、ヒドロキシルアミンを化合物 (Ia-1) またはその反応性誘導体に作用させることによって製造されるが、ヒドロキシルアミンは通常、その酸付加塩 (例えば、塩酸塩、リン酸塩、硫酸塩; 市販品として入手可能) を塩基の存在下で反応に使用する。塩基としては、トリエチルアミン、N,N-ジメチルアニリン、N-メチルモルホリン等の有機塩基、または水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸カリウム等の無機塩基が挙げられる。化合物 (Ia-1) をそのままヒドロキサム酸化の原料として使用するときには、ペプチド縮合試薬 (例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル) カルボジイミド、N,N'-カルボニルジイミダゾールまたはそれらのいずれかと1-ヒドロキシベンゾトリアゾール、N-ヒドロキシコハク酸イミド等との混合物) 等の存在下に反応を行う。溶媒としては、ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルスルホキシド、アセトニトリル、水またはそれら混合溶媒が用いられ、反応温度は、-20℃~40℃、好ましくは氷冷~室温で、反応時間は1時間~16時間である。

化合物 (Ia-1) の反応性誘導体としては、酸無水物 (特に、混合酸無水物)、酸ハロゲン化物、酸アジドまたはエステルを使用する。これらの反応性誘導体は通常の方法で製造されるが、酸無水物は、例えば、化合物 (Ia-1) に塩基 (例えば、トリエチルアミン) の存在下に酸ハロゲン化物 (例えば、クロロ炭酸エチル) を作用させ、酸ハロゲン化物は、例えば、化合物 (Ia-1) にハロゲン化試薬 (例えば、オキサリルクロリド、チオニルクロリド) を作用させて製造できる。

また、エステルは非活性エステルもしくは活性エステルから選択することができるが、非活性エステルは第1工程で化合物 (XV) において R<sup>1</sup>

<sup>5</sup>がカルボキシ保護基（例えば、メチル、tert-ブチル、ベンジル）であるものを、スルホニル化した生成物を脱保護せずそのまま使用すればよく、活性エステルは化合物（Ia-1）にカルボジイミド（例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、1-エチル-3-（3-ジメチルアミノプロピル）カルボジイミド）と1-ヒドロキシベンゾトリアゾールまたはN-ヒドロキシコハク酸イミド等活性エステル残基に対応するヒドロキシ体とを作用させて製造できる。化合物（Ia-1）の反応性誘導体のヒドロキサム酸化の反応条件は、化合物（Ia-1）をそのまま用いるときのヒドロキサム酸化と同一でよい。なお、第1工程および第2工程の反応は単一反応槽（いわゆるワンポット）で行なってもよい。

（第3工程）

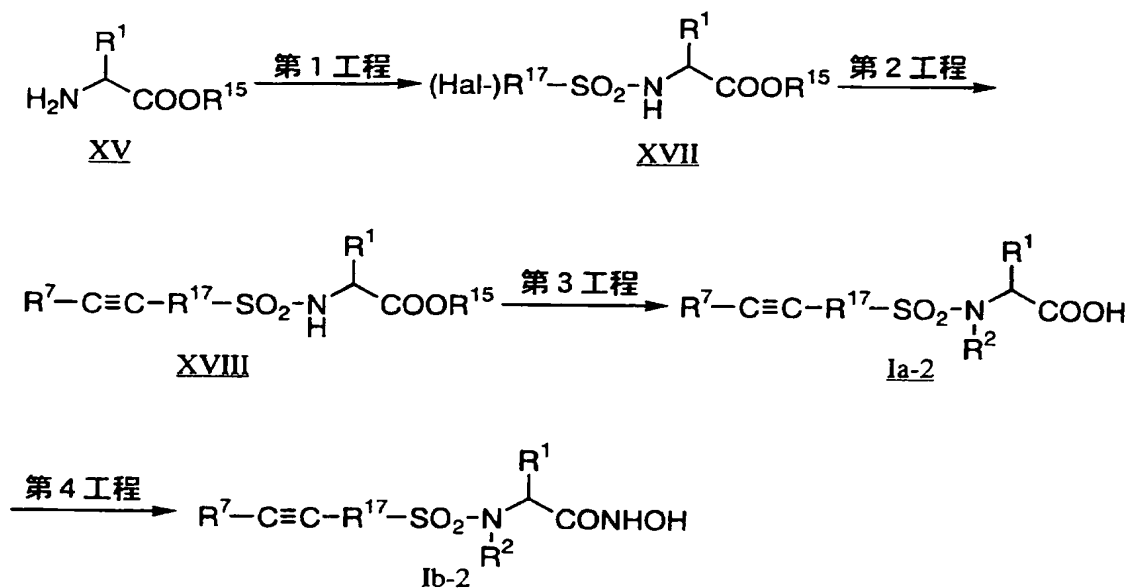
本工程で使用される保護されたヒドロキシルアミンとしては、例えば、O-ベンジルヒドロキシルアミン、O-(p-メトキシベンジル)ヒドロキシルアミン、O-(tert-ブチル)ヒドロキシルアミン等が挙げられる。反応条件は第2工程における反応条件と同じでよい。

（第4工程）

本工程では水素雰囲気下での接触還元、あるいは濃塩酸またはトリフルオロ酢酸との処理によって保護基を除去し、目的の式（Ib-1）で示される化合物に導く。このように製造された本発明化合物（Ia-1）および（Ib-1）は公知の分離、精製手段（例えば、クロマトグラフィー、結晶化法等）により単離精製することができる。

（B法）





(式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^{15}$ 、およびHalは前記と同意義、 $\text{R}^{17}$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールを表わす。)

化合物(XV)から化合物(XVII)への反応は、化合物(XV)のアミノ基をスルホニル化する反応(第1工程)であり、A法第1工程と同様に行うことができる。化合物(XVII)から化合物(XVIII)への反応は、 $\text{R}^{17}$ のハロゲン置換基を足がかりにしてヘック(Heck)反応(K. Sonogashira, Y. Tohda, and N. Hagihara, *Tetrahedron Lett.*, 4467(1975)等に記載)を用いて三重結合を導入する反応(第2工程)である。化合物(XVIII)から化合物(Ia-2)への反応は、化合物(XVIII)のN-アルキル化等やカルボキシ保護基の除去を行う反応(第3工程)であり、A法第1工程と同様に行うことができる。化合物(Ia-2)から化合物(Ib-2)への反応はカルボン酸誘導体をヒドロキサム酸誘導体に変換する反応(第4工程)であり、A法第2～第4工程と同様に行うことができる。各工程についてさらに詳しく述べれば以下の通りである。

(第1工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 2 工程)

化合物 (XVII) をジメチルホルムアミド、トルエン、キシレン、ベンゼン、テトラヒドロフラン等の溶媒中、パラジウム触媒 (例えば、 $\text{Pd}(\text{Ph}_3\text{P})_2\text{Cl}_2$  等)、2 価の銅試薬 (例えば、 $\text{CuI}$  等)、有機塩基 (例えば、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等) の存在下、エチニルベンゼン等のエチニル基を有する、置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体を反応させることにより (Heck 反応)、目的とする化合物 (XVIII) へと変換することができる。反応温度は、室温～100℃、好ましくは室温～80℃、反応時間は、3～30 時間、好ましくは 10～20 時間である。置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体が本反応の障害となる置換基を有する場合には、Protective Groups in Organic Synthesis, Theodora W Green (John Wiley & Sons) 等に記載の方法で予め保護し、望ましい段階でその保護基を除去すればよい。

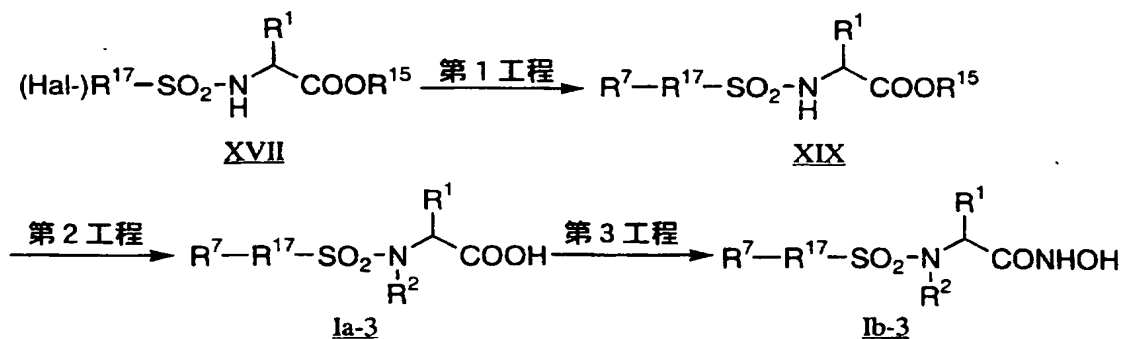
(第 3 工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 4 工程)

A 法第 2～第 4 工程と同様に行うことができる。

(C 法)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{17}$ 、およびHalは前記と同意義。)

化合物(XVII)から化合物(XIX)への反応は、 $R^{17}$ のハロゲン置換基を足がかりにして鈴木反応(M.J. Sharp and V. Snieckus, Tetrahedron Lett. 26, 5997 (1985)等に記載)を用いてアリールまたはヘテロアリールを導入する反応(第1工程)である。化合物(XIX)から化合物(Ia-3)への反応は、化合物(XIX)のN-アルキル化等やカルボキシ保護基の除去を行う反応(第2工程)であり、A法第1工程と同様に行うことができる。化合物(Ia-3)から化合物(Ib-3)への反応はカルボン酸誘導体をヒドロキサム酸誘導体に変換する反応(第3工程)であり、A法第2～第4工程と同様に行うことができる。各工程についてさらに詳しく述べれば以下の通りである。

(第1工程)

化合物(XVII)をジメチルホルムアミド、トルエン、キシレン、ベンゼン、テトラヒドロフラン等の溶媒中、パラジウム触媒(例えば、 $Pd(Ph_3P)_4$ 等)、塩基(例えば、炭酸カリウム、炭酸カルシウム、トリエチルアミン、ナトリウムメトキシド等)の存在下、フェニルボロン酸等の $B(OH)_2$ (他に $B(Et)_2$ 等)基を有する、置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体と反応させることにより(鈴木反応)、目的とする化合物(XIX)へと変換することができる。反応温度は、室温～100℃、好ましくは室温～80℃、反応時間は、5～50時間、好ましくは15～30時間である。置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体が本反応の障害となる置換基を有する場合には、Protective Groups in Organic Synthesis, Theodora W Green (John Wiley & Sons)等に記載の方法で予め保護し、望ましい段階でその保護基を除去すればよい。

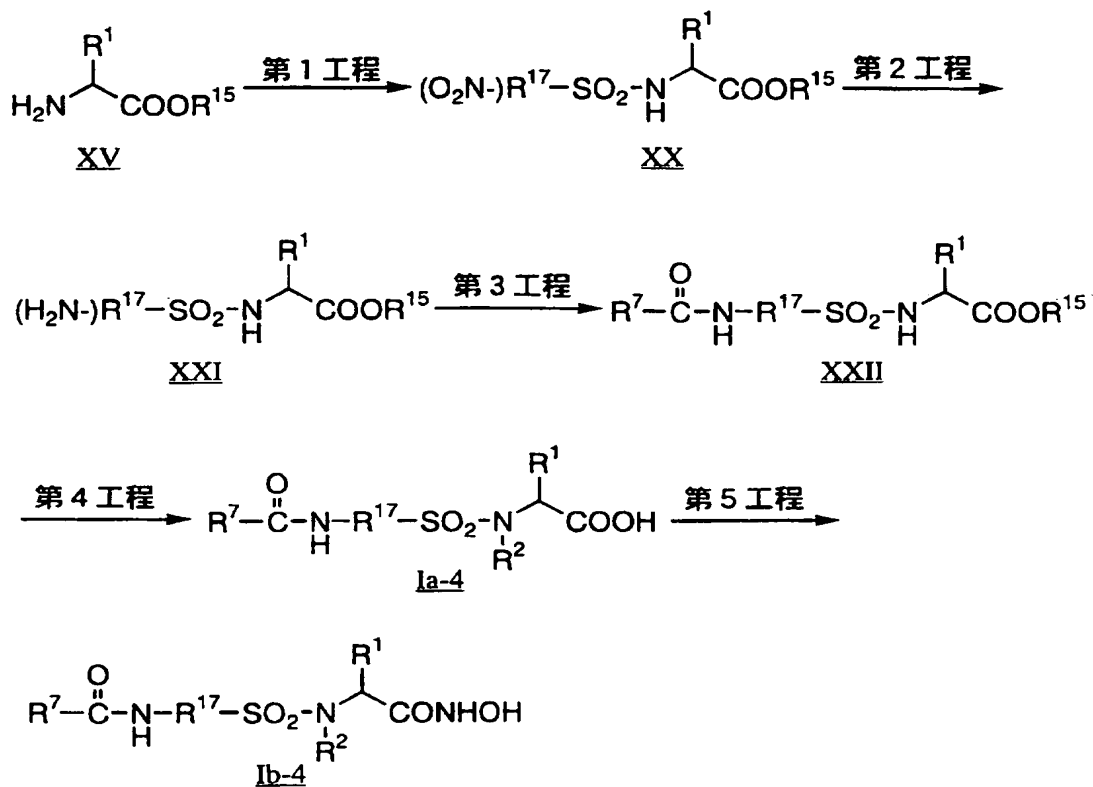
(第2工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 3 工程)

A 法第 2 ～ 第 4 工程と同様に行うことができる。

(D 法)



(式中、式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^{15}$ 、 $\text{R}^{17}$ 、および Hal は前記と同意義。)

化合物 (XV) から化合物 (XX) への反応は、化合物 (XV) のアミノ基をスルホニル化する反応 (第 1 工程) であり、A 法第 1 工程と同様に行うことができる。化合物 (XX) から化合物 (XXI) への反応は、 $\text{R}^{17}$  のニトロ置換基をアミノ基へと還元する反応 (第 2 工程) である。接触還元法または塩酸-鉄、塩酸-スズの反応条件等で行うことができる。化合物 (XXI) から化合物 (XXII) への反応は、 $\text{R}^{17}$  のアミノ基を足がかりにしてアミド結合を形成させる反応 (第 3 工程) である。通常用い

られるアミド結合形成反応によって行うことができる。化合物 (XXII) から化合物 (Ia-4) への反応は、化合物 (XXII) の N-アルキル化等やカルボキシ保護基の除去を行う反応 (第 4 工程) であり、A 法第 1 工程と同様に行うことができる。化合物 (Ia-4) から化合物 (Ib-4) への反応はカルボン酸誘導体をヒドロキサム酸誘導体に変換する反応 (第 5 工程) であり、A 法第 2～第 4 工程と同様に行うことができる。各工程についてさらに詳しく述べれば以下の通りである。

(第 1 工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 2 工程)

化合物 (XX) を、メタノール、エタノール、酢酸エチル、酢酸等の溶媒中、触媒 (Pd-C, PtO<sub>2</sub>, Raney Ni 等) の存在下、水素雰囲気下、常圧または加圧条件下で反応させることにより、目的とする化合物 (XXI) を得ることができる。反応温度は、氷冷下～80℃、好ましくは室温～50℃、反応時間は、1～10時間、好ましくは2～5時間である。

(第 3 工程)

化合物 (XXI) を、ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルスルホキシド、アセトニトリル、キシレン、トルエン、ベンゼン、ジクロロメタン等の溶媒中、塩基 (例えば、トリエチルアミン、N-メチルモルホリン、炭酸カリウム等) の存在下、ベンゾイルクロリド等の酸ハライド官能基 (他に活性エステル等) を有する置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体を反応させることにより、目的とする化合物 (XXII) へと変換することができる。反応温度は、氷冷下～100℃、好ましくは室温～60℃、反応時間は、3～30時間、好ましくは10～25時間である。

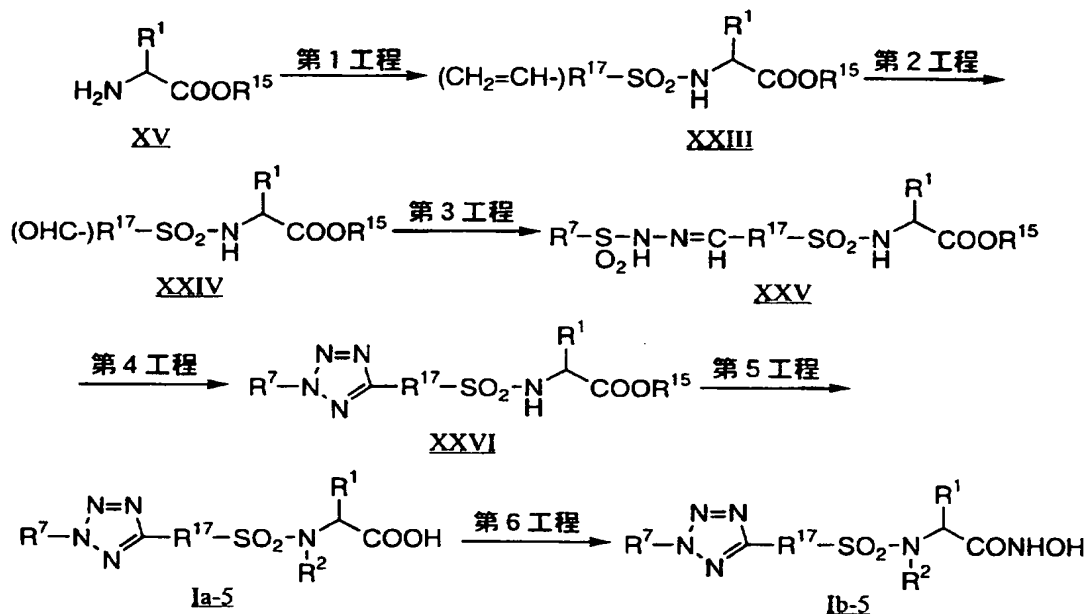
(第 4 工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 5 工程)

A 法第 2 ～ 第 4 工程と同様に行うことができる。

(E 法)



(式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^{15}$ 、 $\text{R}^{17}$ 、および Hal は前記と同意義。)

化合物 (XV) から化合物 (XXIII) への反応は、化合物 (XV) のアミノ基をスルホニル化する反応 (第 1 工程) であり、A 法第 1 工程と同様に行うことができる。化合物 (XXIII) から化合物 (XXIV) への反応は、 $\text{R}^{17}$  のエテニル置換基をアルデヒドへと変換する反応 (第 2 工程) である。化合物 (XXIV) から化合物 (XXVI) への反応は、テトラゾール環を構築させる反応 (第 3、第 4 工程) である。化合物 (XXVI) から化合物 (Ia-5) への反応は、化合物 (XXVI) の N-アルキル化等やカルボキシ保護基の除去を行う反応 (第 5 工程) であり、A 法第 1 工程と同様に行うことができる。化合物 (Ia-5) から化合物 (Ib-5) への反応はカルボン酸誘導体をヒドロキサム酸誘導体に変換する反応 (第 6 工程) であり、A 法第 2 ～ 第 4 工程と同様に行うことができる。各工程についてさ

らに詳しく述べれば以下の通りである。

(第 1 工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 2 工程)

化合物 (XXIII) をジクロロメタン、酢酸エチル、メタノール等の溶媒中、オゾンを追加することによりオゾニドを形成させ、引き続き同じ系中に亜鉛-酢酸、トリエチルホスフェート、あるいはジメチルスルフィド等を加えることにより還元的処理を行い、目的のアルデヒド誘導体 (化合物 (XXIV)) へと変換することができる (還元的処理は接触水素添加でもよい)。反応温度は、 $-100^{\circ}\text{C}$  ~ 室温、好ましくは  $-78^{\circ}\text{C}$  ~ 氷冷下、反応時間は、0.5 ~ 10 時間、好ましくは 1 ~ 3 時間である。

(第 3 工程)

化合物 (XXIV) を、テトラヒドロフラン、エーテル等の溶媒とメタノール、エタノール等の溶媒の混合溶媒中、ベンゼンスルホニルヒドラジドを反応させることにより目的とする化合物 (XXV) へと変換することができる。反応温度は、氷冷下 ~  $80^{\circ}\text{C}$ 、好ましくは室温 ~  $50^{\circ}\text{C}$ 、反応時間は、3 ~ 30 時間、好ましくは 10 ~ 20 時間である。

(第 4 工程)

アニリン等のアミノ基を有する、置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体をアルコール (例えば、エタノール等)-水の混合溶媒に溶解し、系中の温度を  $-20^{\circ}\text{C}$  ~  $10^{\circ}\text{C}$ 、好ましくは  $0^{\circ}\text{C}$  ~  $5^{\circ}\text{C}$  にて濃塩酸、および亜硝酸ナトリウム水溶液等のジアゾ化剤を加えて、ジアソニウム塩に変換する。反応時間は 5 分 ~ 1 時間、好ましくは 10 ~ 30 分である。この反応溶液を化合物 (XXV) のピリジン溶液に加え、 $-30^{\circ}\text{C}$  ~  $50^{\circ}\text{C}$ 、好ましくは  $-15^{\circ}\text{C}$  ~ 室温

で1～10時間、好ましくは2～5時間反応させることにより、目的の化合物（XXVI）へと変換させることができる。置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体が本反応の障害となる置換基を有する場合には、Protective Groups in Organic Synthesis, Theodora W Green (John Wiley & Sons) 等に記載の方法で予め保護し、望ましい段階でその保護基を除去すればよい。

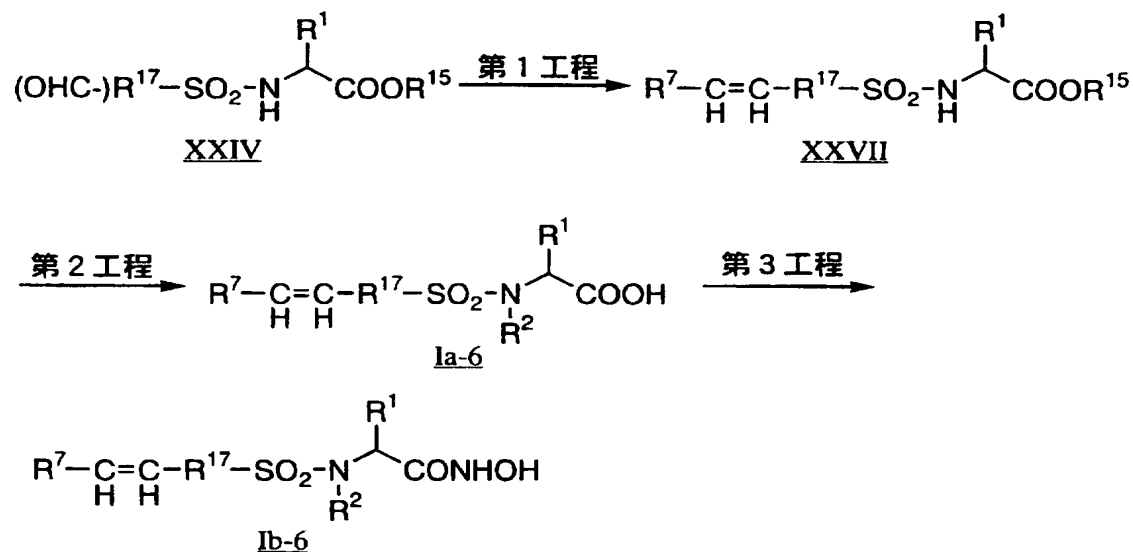
（第5工程）

A法第1工程と同様に行うことができる。

（第6工程）

A法第2～第4工程と同様に行うことができる。

（F法）



（式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>15</sup>、R<sup>17</sup>、およびHalは前記と同意義。）

化合物（XXIV）から化合物（XXVII）への反応は、R<sup>17</sup>のアルデヒドを足がかりにして一般的に用いられるウィッティヒ（Wittig）反応（G Wittig et al., Chem. Ber. 87, 1318(1954)）の条件等を用い、二重結合を介してアリールまたはヘテロアリールを導入する反応（第1工程）で



ある。化合物 (XXVII) から化合物 (Ia-6) への反応は、化合物 (XXVII) の N-アルキル化等やカルボキシ保護基の除去を行う反応 (第 2 工程) であり、A 法第 1 工程と同様に行うことができる。化合物 (Ia-6) から化合物 (Ib-6) への反応はカルボン酸誘導体をヒドロキサム酸誘導体に変換する反応 (第 3 工程) であり、A 法第 2 ~ 第 4 工程と同様に行うことができる。各工程についてさらに詳しく述べれば以下の通りである。

(第 1 工程)

化合物 (XXIV) のトルエン、キシレン、テトラヒドロフラン、エーテル、ジメチルホルムアミド等の溶媒中、 $-100^{\circ}\text{C}$  ~ 室温、好ましくは  $-78^{\circ}\text{C}$  ~ 氷冷下で、別途通常の方法により調製した  $\text{Ph}_3\text{P}=\text{CHPh}$  等の置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体のイリド体を加え、1 ~ 20 時間、好ましくは 1 ~ 5 時間攪拌することにより目的とする化合物 (XXVII) へと変換することができる。置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール誘導体为本反応の障害となる置換基を有する場合には、Protective Groups in Organic Synthesis, Theodora W Green (John Wiley & Sons) 等に記載の方法で予め保護し、望ましい段階でその保護基を除去すればよい。

(第 2 工程)

A 法第 1 工程と同様に行うことができる。

(第 3 工程)

A 法第 2 ~ 第 4 工程と同様に行うことができる。

「本発明化合物」という場合には、製薬上許容される塩、またはその水和物も包含される。例えば、アルカリ金属 (リチウム、ナトリウム、カリウム等)、アルカリ土類金属 (マグネシウム、カルシウム等)、アンモニウム、有機塩基およびアミノ酸との塩、または無機酸 (塩酸、臭

化水素酸、リン酸、硫酸等)、および有機酸(酢酸、クエン酸、マレイン酸、フマル酸、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸等)との塩が挙げられる。これらの塩は、通常行われる方法によって形成させることができる。

また、本発明化合物は特定の異性体に限定するものではなく、全ての可能な異性体やラセミ体を含むものである。

本発明化合物は後述する実験例の記載の通り、優れたメタロプロテナーゼ阻害活性、とりわけMMP阻害活性を示し、マトリックス分解を阻害する。従って、本発明化合物はMMP、およびその類縁酵素であるTNF- $\alpha$ コンバーターゼ等に起因する疾患に有効である。

具体的には、変形性関節症、関節リウマチ、角膜潰瘍、歯周病、腫瘍の転移または浸潤、ウイルス感染症(例えば、HIV感染症)の進行、閉塞性動脈硬化症、動脈硬化性動脈痛、粥状動脈硬化症、再狭窄、敗血症、敗血症ショック、冠状血栓症、異常血管新生、強膜炎、多発性硬化症、開放角緑内障、網膜症、増殖性網膜症、血管新生緑内障、翼状皮膚、角膜炎、水泡性表皮剥離、乾癬、糖尿病、腎炎、神経性疾患、歯肉炎、腫瘍増殖、腫瘍血管新生、眼腫瘍、血管線維腫、血管腫、熱病、出血、凝固、悪液質、食欲不振、急性感染症、ショック、自己免疫症、マラリア、クローン病、髄膜炎、および胃腸潰瘍の予防または治療剤として使用することができる。

本発明化合物を、上記の疾患の治療あるいは予防を目的としてヒトに投与する場合は、散剤、顆粒剤、錠剤、カプセル剤、丸剤、液剤等として経口的に、または注射剤、坐剤、経皮吸収剤、吸入剤等として非経口的に投与することができる。また、本化合物の有効量にその剤型に適した賦形剤、結合剤、湿潤剤、崩壊剤、滑沢剤等の医薬用添加剤を必要に応じて混合し、医薬製剤とすることができる。注射剤の場合には、適当

な担体と共に滅菌処理を行って製剤とする。

投与量は疾患の状態、投与ルート、患者の年齢、または体重によっても異なり、最終的には医師の判断に委ねられるが、成人に経口で投与する場合、通常 0.1 ~ 100 mg/kg/日、好ましくは 1 ~ 20 mg/kg/日、非経口で投与する場合、通常 0.01 ~ 10 mg/kg/日、好ましくは 0.1 ~ 1 mg/kg/日を投与する。これを 1 回あるいは数回に分割して投与すればよい。

以下に実施例および実験例を挙げて本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれらにより限定されるものではない。

実施例中、以下の略号を使用する。

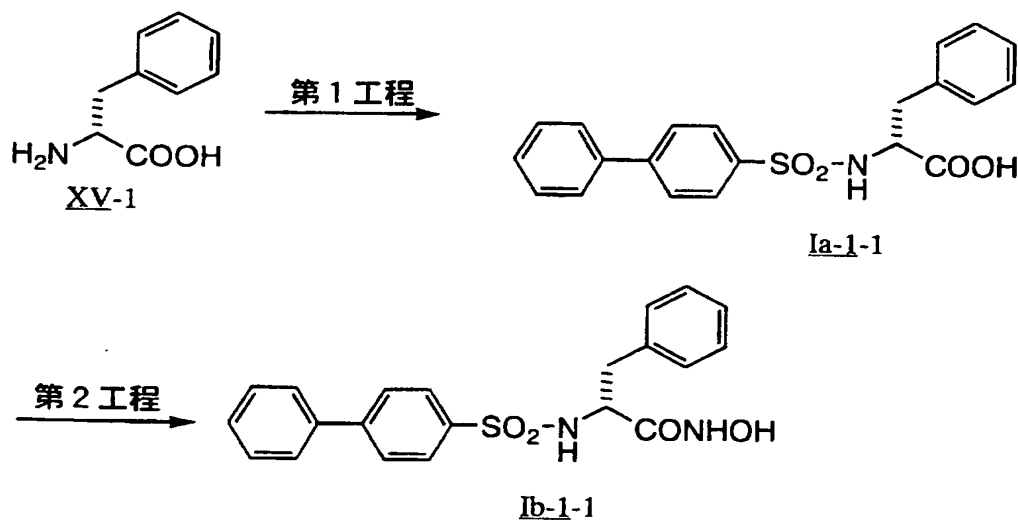
p-TsOH : p-トルエンスルホン酸

DMSO : ジメチルスルホキシド

Me : メチル

<sup>t</sup>Bu : tert-ブチル

#### 実施例 1 (A 法)



(R)-(+)-フェニルアラニン(化合物 XV-1) 1.65g(10mmol)のジメチルホルムアミド 50ml、水 35ml 懸濁液に、氷冷、攪拌下にトリエチルアミン

2.78ml(20mmol)を加えた。次いで 4-ビフェニルスルホニルクロリド 2.52g(10mmol)のジメチルホルムアミド 10ml 溶液を 5 分間で加えた。同温度にて 2 時間攪拌後、1-ヒドロキシベンゾトリアゾールハイドレート 1.35g(10mmol)、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 2.1g(11mmol)、ヒドロキシルアミン塩酸塩 3.47g(50mmol)、トリエチルアミン 7ml(50mmol)を加えた。室温で 16 時間攪拌後、反応液を水に注ぎ込み酢酸エチルにて抽出した。2N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水溶液、水にて順次洗浄した。減圧濃縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、クロロホルム/メタノール=40/1 から 20/1 にて溶出する部分を集めると泡状の残渣(化合物 Ib-1-1) 1.70gを得た。収率 43%。融点 169-170℃。

元素分析値(%) C 21 H 20 N 2 O 4 S

計算値:C;63.62, H;5.08, N;7.07, S;8.09

実験値:C;63.61, H;5.12, N;6.98, S;8.06

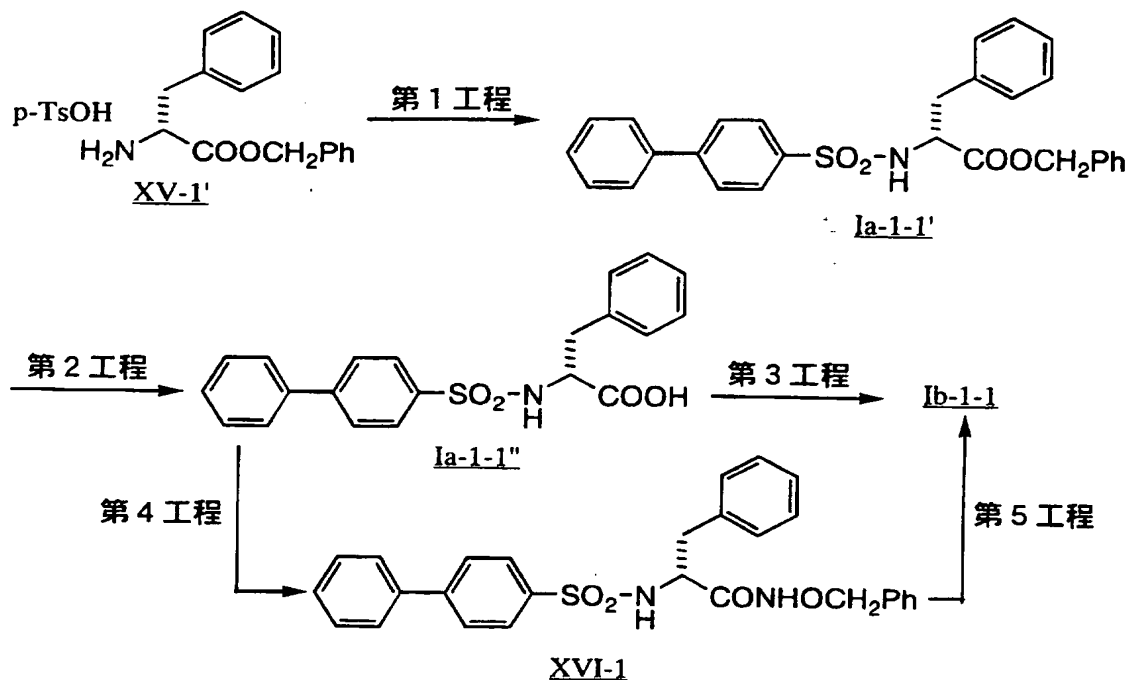
IR  $\nu$  max( $\text{cm}^{-1}$ )(Nujol):3365, 3295, 3266, 1674, 1320, 1159

NMR( $\delta$  ppm)d 6 -DMSO:2.61 (dd, J=8.6, 13.4Hz, 1H), 2.80 (dd, J=6.0, 13.6Hz, 1H), 3.80 (m, 1H)

$[\alpha]_D$ : +18.5 $\pm$ 1.2(c=0.503%, 25℃, DMSO)

実施例 1'

化合物 Ib-1-1 の別途合成法



## 第1工程

(R)-フェニルアラニンベンジルエステル・p-トルエンスルホン酸塩(化合物 XV-1') 2.5g(5.85mmol)のジクロロメタン 60ml 溶液に、トリエチルアミン 1.8ml(12.87mmol)、次いで 4-ビフェニルスルホニルクロリド 1.63g(6.44mmol)を氷冷下に加えた。室温 2 時間攪拌後、2N-塩酸、5% 炭酸水素ナトリウム水溶液、水にて順次洗浄した。減圧濃縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、クロロホルム/メタノール=40/1 から 20/1 にて溶出する部分を集め、ジクロロメタン/ヘキサンより再結晶し、化合物 Ia-1-1' 2.32g を得た。収率 84.1%。融点 130-131℃。

元素分析値(%) C 28 H 25 NO 4 S

計算値:C;71.32, H;5.34, N;2.97, S;6.80

実測値:C;71.05, H;5.41, N;3.00, S;6.81

IR  $\nu_{\max}(\text{cm}^{-1})$ (Nujol):3352, 1732, 1341, 1190, 1163

NMR( $\delta$  ppm)(CDCl<sub>3</sub>):3.06 (d, J=5.8Hz, 2H), 4.30 (dt, J=6.0, 9.0Hz, 1H), 4.89 (s, 2H), 5.12 (d, J=9.0Hz, 1H), 6.98-7.81 (m, 14H)

$[\alpha]_D$ :  $-16.4 \pm 1.1$  ( $c=0.506\%$ ,  $25^\circ\text{C}$ , MeOH)

## 第 2 工程

第 1 工程で得た化合物 Ia-1-1' 2.28g をメタノール/酢酸エチル=1/1 の 50ml 混液に溶解させ、10%パラジウム-炭素 200mg と共に 25 分間水添した。触媒を濾去後、減圧濃縮し残渣をジクロロメタン/ヘキサンより再結晶し、化合物 Ia-1-1'' 1.83g を得た。収率 99.1%。融点  $146-147^\circ\text{C}$ 。

元素分析値(%) C 21 H 19 NO 4 S

計算値:C;66.12, H;5.02, N;3.67, S;8.41

実測値:C;65.97, H;5.06, N;3.61, S;8.48

IR  $\nu_{\text{max}}(\text{cm}^{-1})$ (Nujol):3408, 3305, 1751, 1325, 1161, 1134

NMR( $\delta$  ppm)(CDCl<sub>3</sub>):2.97 (dd,  $J=7.0, 13.8\text{Hz}$ , 1H), 3.14 (dd,  $J=5.2, 14.0\text{Hz}$ , 1H), 4.13 (m, 1H), 7.03-7.78 (m, 14H)

$[\alpha]_D$ :  $-4.0 \pm 0.4$  ( $c=1.000\%$ ,  $25^\circ\text{C}$ , MeOH)

## 第 3 工程

第 2 工程で得た化合物 Ia-1-1'' 1.0g(2.62mmol)のジクロロメタン 20ml 溶液にオキサリルクロリド 0.33ml(3.93mmol)、ジメチルホルムアミド 1 滴を加え室温 1 時間攪拌した。減圧濃縮後、テトラヒドロフラン 10ml に溶解させた。一方、ヒドロキシルアミン塩酸塩 911mg(13.1mmol)を、炭酸水素ナトリウム 1.54g(18.34mmol)を含むテトラヒドロフラン 10ml、水 10ml 混液中で氷冷下に 5 分間攪拌した。これに前記の酸クロリドのテトラヒドロフラン溶液を加え 30 分間攪拌した。反応液を水にあげ酢酸エチルにて抽出し、5%炭酸水素ナトリウム水溶液、水にて順次洗浄、減圧濃縮し、残渣 969mg(化合物 Ia-1)を得た。収率 93.3%。

## 第 4 工程

第 2 工程で得た化合物 Ia-1-1'' 2.0g(5.24mmol)のジメチルホルムアミド 20ml 溶液に 1-ヒドロキシベンゾトリアゾールハイドレート

0.7g(5.24mmol)、N-メチルモルホリン 2.9ml(26.2mmol)、1-エチル-3-(3-ジイソプロピルアミノ)カルボジイミド塩酸塩(8mmol)、次いで O-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩 1.67g(10.48mmol)を加え室温にて 6 時間攪拌した。反応液を水にあけ酢酸エチルで抽出、2N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水溶液、水にて順次洗浄した。減圧濃縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、酢酸エチル/ヘキサン=1/1 にて溶出する部分を集め、ジクロロメタン/ヘキサンより再結晶し、化合物 XVI-1 2.04g を得た。収率 80%。融点 171-173℃。

元素分析値(%) C 28 H 26 N 2 O 4 S

計算値:C;69.12, H;5.39, N;5.76, S;6.59

実測値:C;68.85, H;5.46, N;5.76, S;6.78

IR  $\nu$  max( $\text{cm}^{-1}$ )(Nujol):3248, 1661, 1594, 1333, 1163

NMR( $\delta$  ppm)( $\text{CDCl}_3$ ):2.85-3.60 (m, 2H), 3.86 (m, 1H), 4.77 (ABq-Apart, J=11.4Hz, 1H), 4.82 (ABq-Bpart, J=11.4Hz, 1H), 5.00 (m, 1H), 6.95-7.70 (m, 19H)

$[\alpha]_D$ : -40.2 $\pm$ 1.6(c=0.505%, 25℃, DMSO)

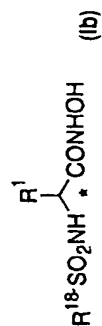
#### 第 5 工程

第 4 工程で得た化合物 XVI-1 1.97g をメタノール/酢酸エチル=1/1 の 60ml 混液に溶解させ、10%パラジウム-炭素 200mg と共に 3.5 時間水添した。触媒を濾去後、減圧濃縮し残渣をジクロロメタン/ヘキサンより再結晶し、化合物 Ib-1-1 1.35g を得た。収率 84.4%。

#### 実施例 2 ～ 9 1

実施例 1' と同様にして表 1 ～ 2 2 に示す化合物を合成した。

表 1



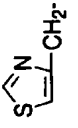
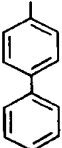
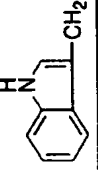
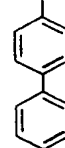
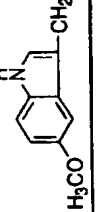
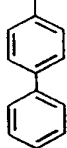
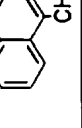
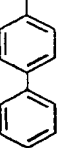
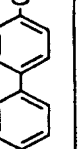
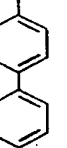
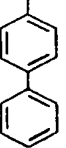
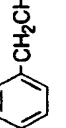
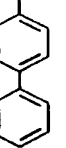
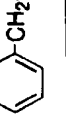
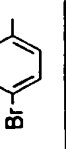
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	* 融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
2			RS 173 >	3258, 1650, 1377, 1348, 1163 (Nujol)	2.87(dd, J=5.6, 14.2Hz, 1H), 2.98(dd, J=8.4, 14.2Hz, 1H), 4.02(dd, J=2.2, 8.6Hz, 1H), 7.24(d, J=2.0Hz, 1H), 8.83(d, J=2.2Hz, 1H)
3			R 203-206	3403, 3386, 3265, 1673, 1320, 1162 (Nujol)	2.72(dd, J=7.2, 13.8Hz, 1H), 2.97(dd, J=7.0, 14.8Hz, 1H), 3.81(m, 1H)
4			RS —	—	—
5			RS 124-126	3277, 1669, 1397, 1322, 1159,	3.12(dd, J=10.3, 14.3Hz, 1H), 3.89(dd, J=3.3, 13.5Hz, 1H), 4.20(m, 1H), 5.90(brs, 1H)
6			R 139-141	3262, 1663, 1322, 1157,	2.67(dd, J=9.2, 13.1Hz, 1H), 2.84(dd, J=5.3, 13.5Hz, 1H), 3.82(m, 1H)
7	CF <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -		R 167-169	3265, 1676, 1642, 1337, 1161 (Nujol)	2.2-2.7(m, 2H), 3.99(t, J=7.0Hz, 1H)
8			RS 172-173	3403, 3261, 1669, 1321, 1160	1.68(m, 2H), 2.37(m, 2H), 3.64(t, J=6.9Hz, 1H)
9			R 144-146	3700-2200br, 3264, 1635, 1342, 1164,	2.61(dd, J=9.4, 13.8Hz, 1H), 2.78(dd, J=6.0, 13.8Hz, 1H), 3.78(m, 1H), 7.43(d, J=8.2Hz, 2H), 7.60(d, J=8.2Hz, 2H)



表 2

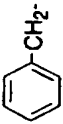

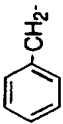
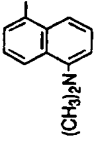
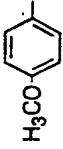

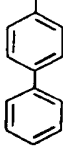
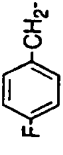
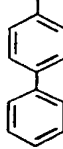
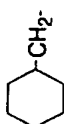
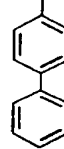
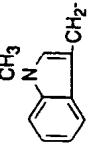
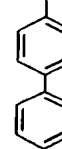
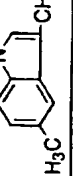
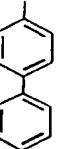
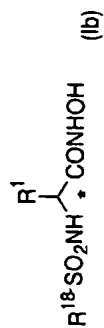
$R^{18}-SO_2NH-\overset{R^1}{\underset{*}{CH}}-CONHOH \quad (1b)$					
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	* 融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
10			116-118	3600-2400br, 3257, 1743, 1721, 1323, 1132,	2.60-2.82(m, 2H), 3.84(m, 1H), 7.00- 7.18(m, 5H), 7.62-7.80(m, 4H),
11			91-92	3700-2100br, 3176, 1664, 1320, 1143,	2.70-2.93(m, 2H), 2.82(s, 6H), 3.75(m, 1H),
12	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		178-179	3268, 1632, 1598, 1336, 1162	0.71(d, J=6.8Hz, 3H), 0.74(d, J=5.4Hz, 3H), 1. 73(m, 1H), 1.73(m, 1H), 3.22(m, 1H), 3.82(s, 3 H), 7.05(d, J=9.0Hz, 2H), 7.69(d, J=9.0Hz, 2H)
13			184-185	3257, 1662, 1516, 1344, 1322, 1160,	2.80(dd, J=10.0, 13.8Hz, 1H), 2.92(dd, J=5.0, 12.8Hz, 1H), 3.90(dd, J=5.4, 9.6Hz, 1H),
14			128-130	3258, 1669, 1509, 1322, 1157	2.62(dd, J=9.9, 13.5Hz, 1H), 2.78(dd, J=5.8, 13.0Hz, 1H), 3.77(t, J=6.2Hz, 1H),
15			165-166	3278, 2920, 1632, 1337, 1161	0.50-1.62(m, 13H), 3.56(t, J= 7.4Hz, 1H)
16			172-173	3272, 1631, 1332, 1161	2.71(dd, J=7.9, 14.2Hz, 1H), 2.94(dd, J=6.9, 14.2Hz, 1H), 3.57(s, 3H), 3.83 (dd, J=7.0, 7.4Hz, 1H)
17			144-146	3404, 1670, 1320, 1159	2.25(s, 3H), 2.67(dd, J=7.5, 14.2Hz, 1H), 2.95(dd, J=7.7, 14.6Hz, 1H), 3.81(dd, J=6.2, 14.2Hz, 1H)

表 3

$\text{R}^1\text{B-SO}_2\text{NH}-\text{CH}(\text{R}^1)-\text{CONH}_2 \quad (\text{Ib})$						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	* R <sup>18</sup>	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
18			RS	—	3420, 1670, 1592, 1321, 1159	2.72(dd, J=8.0, 14.0Hz, 1H), 2.90(dd, J=6.2, 14.2Hz, 1H), 3.82(m, 1H)
19			RS	—	—	—
20			RS	154-158	3186, 1593, 1480, 1379	2.68(dd, J=9.8, 13.7Hz, 1H), 2.79(dd, J=5.6, 12.8Hz, 1H), 3.85(t, J=7.0Hz, 1H),
21			RS	111-115	3700-2400(br), 3252, 1668, 1326, 1160	3.22-3.38(m, 2H), 4.17-4.24(m, 2H), 7.80(d, J=8.0Hz, 2H), 7.96(d, J=6.4 Hz, 2H)
22			RS	—	3455, 3362, 1672, 1398, 1162	3.86(d, J=3.6Hz, 1H), 4.91 (d, J=3.6Hz, 1H)
23			R	196-197	3404, 3315, 1669, 1594, 1316, 1162	4.88(d, J=9.4Hz, 1H), 8.74(d, J=9.4Hz, 1H), 8.98(s, 1H), 10.92(s, 1H)
24			R	197-199	3700-2400(br), 3473, 1675, 1310, 1152	2.69(dd, J=7.6, 13.5Hz, 1H), 2.93(dd, J=7.6, 13.5Hz, 1H), 3.77(t, J=7.6Hz, 1H), (CD <sub>3</sub> OD)
25			R	201-202	3700-2200(br), 3278, 1706, 1645, 1322, 1162	2.74(dd, J=8.3, 13.5Hz, 1H), 2.95(dd, J=6.5, 13.5Hz, 1H), 3.87(dd, J=6.5, 8.3Hz, 1H), (CD <sub>3</sub> OD)

表 4



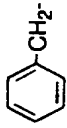
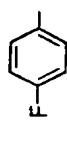
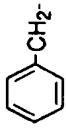
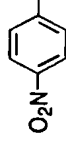
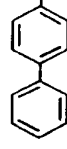
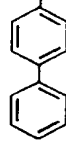
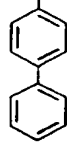

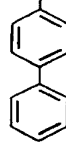
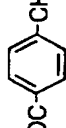
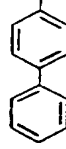
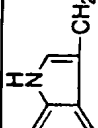
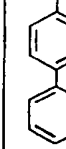
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1H</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
26			R	63-65	3700-2200(br), 3362, 1670, 1590, 1336, 1152	2.60(dd, J=9.0, 13.8Hz, 1H), 2.79(dd, J=9.3, 13.8Hz, 1H), 3.76(m, 1H)
27			R	70-71	3700-2200br, 3372, 1674, 1531, 1348, 1310, 1161	2.66(dd, J=9.5, 13.6Hz, 1H), 2.79(dd, J=5.4, 13.6Hz, 1H), 3.84(m, 1H), 7.73(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> Q, J=8.9Hz, 2H), 8.20(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> Q, J=8.9Hz, 2H), 8.72(d, J=9.0Hz, 1H), 8.86(s, 1H), 10.7(s, 1H)
28	HOOC-CH <sub>2</sub> -		R	-	-	-
29	HOOC-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -		R	-	-	-
30	HOCH <sub>2</sub> -		R	192-193	3700-2400(br), 3392, 1687, 1320, 1161	3.29(dd, J=5.7, 10.7Hz, 1H), 3.43(dd, J=8.4, 10.7Hz, 1H), 3.62(m, 1H), 7.85(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> Q, J=8.7Hz, 2H), 7.88(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> Q, J=8.7Hz, 2H), 7.98(d, J=7.8Hz, 1H), 10.61(s, 1H)
31	 -CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> -		R	69-70	3700-2200(br), 1671, 1329, 1163	2.69(dd, J=7.6, 13.5Hz, 1H), 2.93(dd, J=7.6, 13.5Hz, 1H), 3.77(t, J=7.6Hz, 1H), (CD <sub>3</sub> OD)
32	HOOC-  -CH <sub>2</sub> -		R	-	-	-
33	 -CH <sub>2</sub> -		R	160-162	3401, 3260, 1673, 1316, 1165	2.66(dd, J=7.5, 13.4Hz, 1H), 2.96(dd, J=7.6, 14.2Hz, 1H), 3.81(m, 1H)

表 5

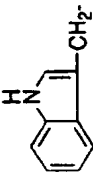
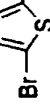
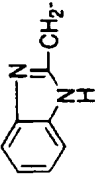
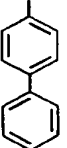
$\text{R}^1\text{SO}_2\text{NH}-\text{CH}(\text{R}^1)-\text{CONH}\text{OH} \quad (\text{Ib})$						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
34			R	—	—	—
35			RS	141-145	3700-2400(br), 1672, 1443, 1327, 1094	2.84-3.21(m, 2H), 4.29(m, 1H)

表 6

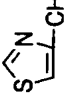
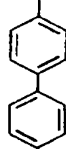
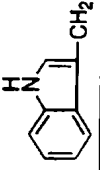
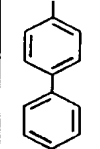
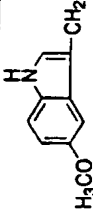
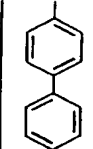
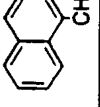
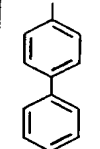
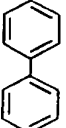
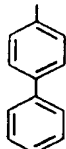
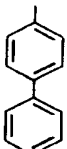
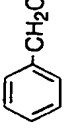
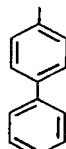
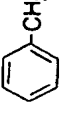
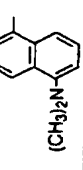
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1R</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
2			RS	159-161	3276, 2503br, 1897br, 1724, 1344, 1170(Nujol)	2.95(dd, J=9.0, 14.0Hz, 1H), 3.12(dd, J=5.4, 14.0Hz, 1H), 4.13(m, 1H), 7.29 (d, J=2.0Hz, 1H), 8.34(d, J=8.6Hz, 1H), 8.88(d, J=2.0Hz, 1H), 12.79(br, 1H)
3			R	227-229	3386, 3305, 1747, 1363, 1323, 1161, 1135(Nujol)	2.88(dd, J=8.0, 14.0Hz, 1H), 3.09(dd, J=6.0, 14.0Hz, 1H), 3.91(m, 1H), 8.23 (m, 1H), 10.79(s, 1H), 12.70(br, 1H)
4			RS	181-189	2400-3700(br), 1734, 1484, 1327, 1160	2.75-3.06(m, 2H), 3.69(s, 3H), 3.90 (m, 1H)
5			RS	198-200	3446, 3065, 1594, 1397, 1303, 1154, 1094	3.17(dd, J=7.4, 13.8Hz, 1H), 3.57(dd, J=5.5, 13.9Hz, 1H), 3.80(t, J=5.6Hz, 1H), 8.11(d, J=7.4Hz, 1H)
6			R	213-215	3184, 1723, 1337, 1317, 1156	2.77(dd, J=9.7, 13.7Hz, 1H), 3.03(dd, J=4.9, 13.3Hz, 1H), 3.93(m, 1H), 8.38 (d, J=8.8Hz, 1H)
7	CF <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -		R	176-177	3278, 1706, 1344, 1260, 1165	2.40-2.90(m, 2H), 4.05(m, 1H), 8.51 (d, J=9.0Hz, 1H), 13.2(br, 1H)
8			RS	153-156	3289, 1739, 1326, 1159, 1089	1.83(m, 2H), 2.52(m, 2H), 3.70(m, 1H), 8.32(d, J=9.0Hz, 1H)
11			R	103-105	2200-3700br, 3439, 3288, 1725, 1329, 1143	2.86(m, 1H), 2.87(s, 6H), 2.98(dd, J= 5.1, 13.8Hz, 1H), 4.15(m, 1H), 5.54 (m, 1H)

表 7

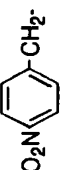
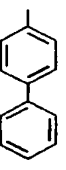
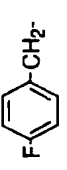
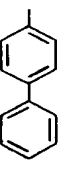

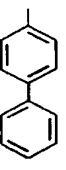
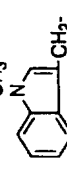
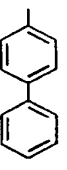

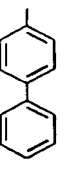
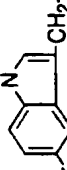
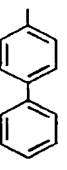
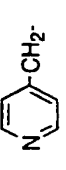
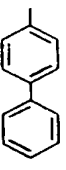
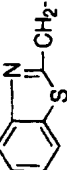
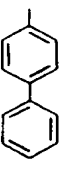
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	* R <sup>18</sup> -SO <sub>2</sub> NH-CH(R <sup>1</sup> )-COOH (la)	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
1 3			RS	212-213	3113, 1724, 1520, 1345, 1158	2.86(dd, J=10.2, 13.2Hz, 1H), 3.14(dd, J=4.5, 13.7Hz, 1H), 4.02(m, 1H), 8.42(d, J=8.4Hz, 1H)
1 4			RS	164-165	3426, 3114, 1715, 1509, 1224, 1159	2.71(dd, J=9.9, 13.7Hz, 1H), 2.96(dd, J=5.3, 13.5Hz, 1H), 3.89(m, 1H), 8.34(d, J=9.0Hz, 1H)
1 5			R	85-87	2919, 1688, 1448, 1335, 1326, 1169	0.52-1.72(m, 13H), 3.68(m, 1H), 8.20(br.s, 1H)
1 6			RS	179-183	3432, 3294, 1713, 1482, 1341, 1159	2.80-3.12(m, 2H), 3.61(s, 3H), 3.94(m, 1H), 8.30(d, J=8.6Hz, 1H)
1 7			RS	115-120	3419, 3397, 3291, 1736, 1482, 1336, 1321, 1165	2.28(s, 3H), 2.78-3.10(m, 2H), 3.91 (m, 1H), 8.29(d, J=8.3Hz, 1H)
1 8			RS	208-211	3407, 3285, 1751, 1735, 1703, 1486, 1321, 1162	2.80-3.10(m, 2H), 3.92(m, 1H), 8.29(d, J=8.2Hz, 1H)
2 0			RS	197-205	2600-3700br, 1635, 1594, 1335, 1163, 1095	2.60-3.04(m, 2H), 3.98(m, 1H)
2 1			RS	196-199	2200-3700br, 1713br, 1345, 1125	3.24-3.56(m, 2H), 4.34(m, 1H)

表 8

R<sup>1</sup>

$$\text{R}^{18}\text{-SO}_2\text{NH}-\text{CH}(\text{R}^1)\text{-COOH} \quad (\text{Ia})$$

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
2 2			RS	141-143	3335, 3246, 1732, 1315, 1152	4.10(d, J=3.2Hz, 1H), 5.13(d, J=3.2Hz, 1H)
2 3			R	211-214	3316, 1734, 1325, 1159(Nujol)	4.94(d, J=9.4Hz, 1H), 8.80(d, J=9.4Hz, 1H), 13.0(br.s, 1H)
2 8	HOOC-CH <sub>2</sub> -		R	171-173	3353, 1752, 1326, 1155, 1096	2.45(dd, J=6.2, 16.4Hz, 1H), 2.63(dd, J=6.6, 16.4Hz, 1H)
2 9	HOOC-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -		R	185-187	3270, 1709, 1336, 1159, 1093	1.68(dd, J=7.9, 14.1Hz, 1H), 1.87(dd, J=6.0, 13.4Hz, 1H), 2.22(t, J=7.2Hz, 2H), 3.80(m, 1H)
3 0	HOCH <sub>2</sub> -		R	277-279	2200-3700br, 3430, 3292, 1728, 1324, 1162	3.51(dd, J=6.0, 12.9Hz, 1H), 3.55(dd, J=5.4, 12.9Hz, 1H), 3.80(m, 1H), 8.06(d, J=8.7Hz, 1H)
3 1			R	89-91	2200-3700br, 3432, 3289, 1733, 1330, 1165	3.54(dd, J=4.8, 9.9Hz, 1H), 3.60(dd, J=5.7, 9.9Hz, 1H), 4.04(m, 1H), 4.39(s, 2H), 8.34(d, J=8.1Hz, 1H)
3 2	HOOC-CH <sub>2</sub> -		R	>270	3319, 3052, 1701, 1317, 1284, 1162	2.81(dd, J=9.7, 13.7Hz, 1H), 3.05(dd, J=4.8, 13.4Hz, 1H), 3.96(m, 1H), 8.40(d, J=9.0Hz, 1H), 12.88(br.s, 1H)

表 9

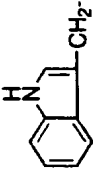

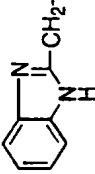
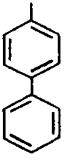
$  \begin{array}{c}  \text{R}^1 \\    \\  \text{R}^{18}\text{-SO}_2\text{NH}-\text{CH}-\text{COOH} \quad (\text{Ia})  \end{array}  $						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
3 4			R	243-246	3420, 1588, 1402, 1324, 1151	3.06(dd, J=5.4, 14.4Hz, 1H), 3.14(dd, J=5.1, 14.4Hz, 1H), 3.65(t, J=5.4Hz, 1H), 6.92(m, 1H), 10.72(s, 1H)
3 5			RS	151-156	2200-3700br, 1734, 1334, 1161	3.17-3.50(m, 2H), 4.51(m, 1H)



表 1 0

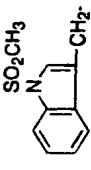
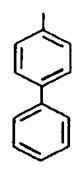
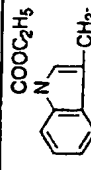
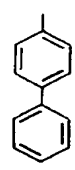
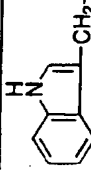
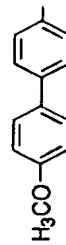
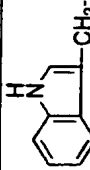
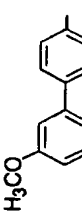
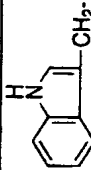
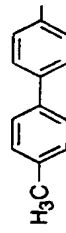
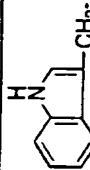
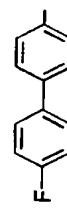
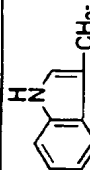
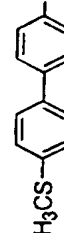

$R^{18}-SO_2NH-\overset{R^1}{\underset{*}{C}}-COOH \quad (Ia)$						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm-1) (KBr)	元素分析
3 6			RS	>145	1726, 1354 1326, 1161	-
3 7			RS	-	1732, 1594 1404, 1155	-
3 8			R	188-190	1607, 1594 1294, 1153	C <sub>24</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S·0.5H <sub>2</sub> O Calc. C: 62.73 H: 5.04 N: 6.10 S: 6.98 Foun. C: 62.75 H: 5.08 N: 6.31 S: 7.05
3 9			R	90-93	1724, 1594 1326, 1159	C <sub>24</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S·0.8H <sub>2</sub> O Calc. C: 62.00 H: 5.12 N: 6.03 S: 6.90 Foun. C: 62.03 H: 5.06 N: 6.08 S: 6.82
4 0			R	149-152	1685, 1349 1166	-
4 1			R	104-107	1725, 1599 1372, 1173	-
4 2			R	167-169	1745, 1653 1391, 1147	-
4 3	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	155-157	1714, 1594 1334, 1166	C <sub>17</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub> S·0.1CF <sub>3</sub> COOH Calc. C: 59.99 H: 5.58 N: 4.06 S: 9.30 Foun. C: 60.37 H: 5.74 N: 4.13 S: 9.76

表 1 1

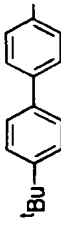
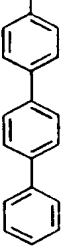
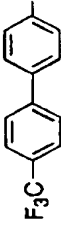
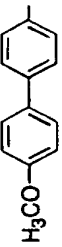
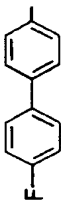
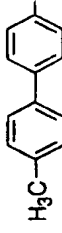
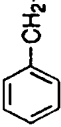
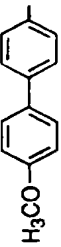
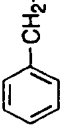
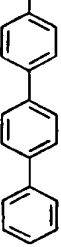
$R^1 \text{SO}_2 \text{NH}^+ \text{COOH} \quad (Ia)$						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
4 4	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	196-197	1724, 1340 1328, 1167	C <sub>21</sub> H <sub>27</sub> NO <sub>4</sub> S·0.3H <sub>2</sub> O Calc. C:63.87 H:7.04 N:3.55 S:8.12 Foun. C:63.84 H:6.86 N:3.42 S:8.01
4 5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	241-243	1734, 1719 1324, 1160	C <sub>23</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>4</sub> S·0.3H <sub>2</sub> O Calc. C:66.58 H:5.73 N:3.38 S:7.73 Foun. C:66.45 H:5.52 N:3.24 S:7.56
4 6	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	157-159	1670, 1375 1148	-
4 7	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	175-176	1717, 1694 1349, 1165	-
4 8	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	145-147	1634, 1334 1158	C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> FNO <sub>4</sub> S Calc. C:58.11 H:5.16 F:5.41 N:3.99 S:9.12 Foun. C:58.11 H:5.17 F:5.86 N:3.92 S:9.69
4 9	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	183-186	1681, 1319 1162	-
5 0			R	183-184	1725, 1340 1159	-
5 1			R	224-226	1750, 1324 1159	C <sub>27</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>4</sub> S·0.7H <sub>2</sub> O Calc. C:68.98 H:5.23 N:2.98 S:6.82 Foun. C:69.08 H:5.09 N:2.91 S:6.73

表 1 2

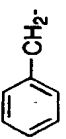
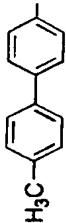
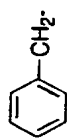
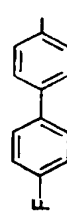
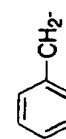
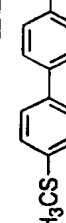
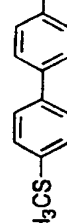
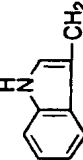
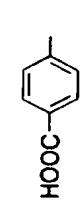
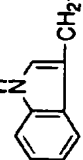
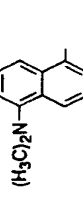
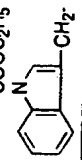
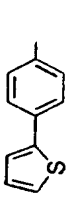
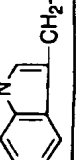
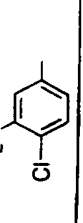
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	R <sup>18</sup> SO <sub>2</sub> NH <sup>*</sup> CH(R <sup>1</sup> )COOH (Ia)		IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
			*	融点 (分解点) m.pt.(°C)		
5 2			R	157-160	1685, 1349 1166	—
5 3			R	111-112	1691, 1567 1390, 1159	—
5 4			R	194-195	1749, 1592 1323, 1164	—
5 5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	197-199	1746, 1337 1164	C <sub>18</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:56.43 H:5.63 N:3.66 S:16.74 Foun. C:56.74 H:5.67 N:3.86 S:16.35
5 6			R	108-110	1649, 1337 1165	—
5 7			R	187-190	1588, 1308 1141	—
5 8			R	239-243	1744, 1592 1323, 1160	C <sub>21</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·0.3H <sub>2</sub> O Calc. C:58.40 H:4.34 N:6.45 S:14.85 Foun. C:58.40 H:4.44 N:6.58 S:14.57
5 9			R	222-224	1751, 1734 1537, 1347 1172	C <sub>17</sub> H <sub>14</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>6</sub> S·0.3H <sub>2</sub> O Calc. C:47.48 H:3.44 Cl:8.39 N:9.65 S:7.52 Foun. C:47.57 H:3.43 Cl:8.26 N:9.79 S:7.47

表 1 3

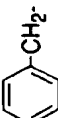
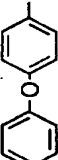
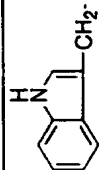
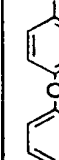
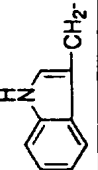
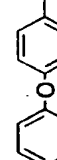
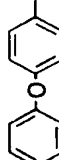
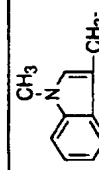
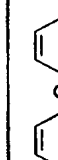
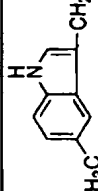

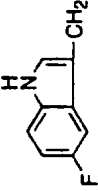
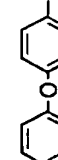
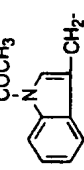
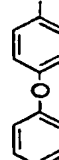
<div> <div> <div>R<sup>18</sup>SO<sub>2</sub>NH<sup>*</sup>CH(R<sup>1</sup>)CONHOH</div> <div>(1b)</div> </div> </div>						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
6 0			R	foam	3700-2400br,3277, 1669,1325,1152	2.60(dd,J=8.7,13.7Hz,1H),2.79(dd, J=6.0,13.7Hz,1H),3.75(ddd,J=6.0, 8.7,9.0,1H),6.94(d,J=8.9Hz,2H)
6 1			R	115-118	3302,1667,1324, 1153(Nujol)	2.71(dd,J=7.0,14.4Hz,1H),2.96(dd, J=7.0,14.2Hz,1H),3.78(t,J=7.6Hz, 1H)
6 2			S	—	3406,1670,1582, 1325,1153	2.71(dd,J=7.9,14.4Hz,1H),2.96(dd, J=7.6,14.4Hz,1H),3.78(dd,J=7.2, 7.3Hz,1H)
6 3	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	149-151	3268,1634,1584, 1336,1157	0.76(d,J=6.6Hz,6H),1.77(m,1H), 3.26(m,1H)
6 4			RS	—	3314,1669,1582, 1420,1328,1154	2.71(dd,J=7.9,14.2Hz,1H),2.93(dd, J=6.5,14.3Hz,1H),3.65(s,3H),3.78 (dd,J=7.1,7.2Hz,1H)
6 5			RS	—	3405,1671,1582, 1487,1324,1154	2.34(s,3H),2.65(dd,J=7.8,14.1Hz, 1H),2.93(dd,J=7.6,14.4Hz,1H), 3.75(dd,J=6.8,7.7Hz,1H)
6 6			RS	—	3317,1670,1582, 1488,1323,1153	2.71(dd,J=8.9,14.4Hz,1H),2.89(dd, J=6.6,14.4Hz,1H),3.75(dd,J=6.5, 6.8Hz,1H)
6 7			RS	—	3421,1702,1676,1582, 1354,1328,1153	2.54(s,3H),2.69-2.89(m,2H),3.87 (m,1H)

表 1 4

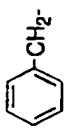
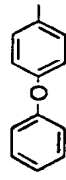
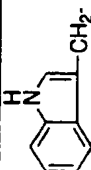
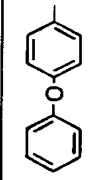

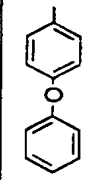
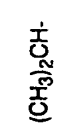
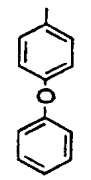
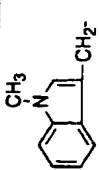
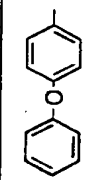
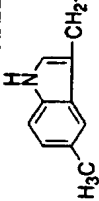
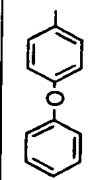
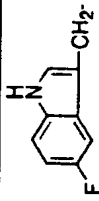
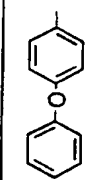
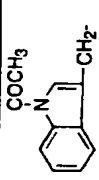
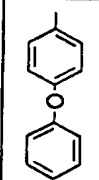
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1*</sup>	* 融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
6 0			R 108-109	2400-3600br, 3345, 3213, 1735, 1700, 1346, 1163	2.72(dd, J=8.7, 13.6Hz, 1H), 2.94(dd, J=5.6, 13.6Hz, 1H), 3.84(ddd, J=5.6, 8.7, 8.7Hz, 1H), 8.23(d, J=8.7Hz, 1H)
6 1			R 82-87	3410, 3276, 1724, 1582, 1488, 1331, 1152(Nujol)	2.88(dd, J=7.4, 15.2Hz, 1H), 3.07(dd, J=6.2, 14.4Hz, 1H), 3.83(m, 1H), 8.08 (m, 1H), 10.80(s, 1H), 12.70(br, 1H)
6 2			S foam	3412, 1724, 1582, 1488, 1332, 1152	2.81-3.12(m, 2H), 3.88(m, 1H), 8.19 (d, J=8.4Hz, 1H)
6 3			R 137-138	3154, 1720, 1688, 1583, 1488, 1251	0.89(d, J=7.0Hz, 3H), 0.98(d, J=6.8 Hz, 3H), 2.12(m, 2H), 3.80(ddd, J=4.7 , 9.7Hz, 1H), 5.17(d, J=9.6Hz, 1H)
6 4			RS —	3273, 1724, 1582, 1487, 1331, 1198, 1153	2.78-3.10(m, 2H), 3.67(s, 3H), 3.86(m, 1H)
6 5			RS —	3409, 3281, 1725, 1582, 1331, 1197, 1153	2.34(s, 3H), 2.75-3.08(m, 2H), 3.86(m, 1H), 8.19(d, J=8.4Hz, 1H)
6 6			RS —	3415, 1725, 1582, 1488, 1329, 1196, 1174, 1152	2.78-3.08(m, 2H), 3.85(m, 1H), 8.18 (d, J=8.6Hz, 1H)
6 7			RS 236-237	3296, 1742, 1647, 1604, 1581, 1342, 1334, 1152	2.55(s, 3H), 2.79-3.11(m, 2H), 3.98 (m, 1H)

表 1 5

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	R <sup>18</sup> -SO <sub>2</sub> NH-CH(R <sup>1</sup> )-COOH (Ia)		
				熔点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
68			R	>240	1608, 1590 1507, 1232 1157	—
69			RS	—	1735, 1583 1362, 1171	C <sub>24</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub> S <sub>2</sub> Calc. C:56.02 H:4.31 N:5.44 S:12.46 Found. C:55.75 H:4.40 N:5.41 S:12.21
70			RS	—	1733, 1583 1150	—

表 1 6

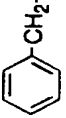
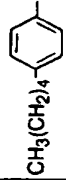
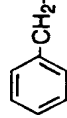
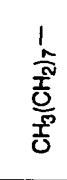
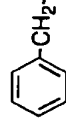

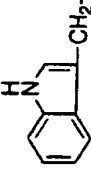
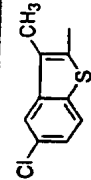
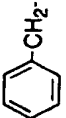

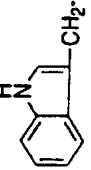
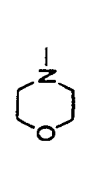
$R^1 \text{--} SO_2NH \text{--} \overset{R^1}{\underset{ }{CH}} \text{--} CONHOH \quad (1b)$						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1H</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
7 1			R	129-131	3700-2400br, 3247, 1636, 1337, 1160	0.90(t, J=6.8Hz, 3H), 1.22-1.40(m, 4H), 1.52-1.67(m, 2H), 2.62(t, J=7.7Hz, 2H), 2.86(dd, J=8.4, 13.7Hz, 1H), 3.02(dd, J=5.7, 13.7Hz, 1H) (CDCl <sub>3</sub> )
7 2			R	oil	3700-2400br, 1663, 1320, 1145 (film)	0.87(t, J=6.3Hz, 3H), 2.50(t, J=7.4Hz, 2H), 2.76(dd, J=9.6, 14.0Hz, 1H), 2.87(dd, J=5.8, 14.0Hz, 1H), 3.84(dd, J=5.8, 9.6Hz, 1H),
7 3			R	oil	3600-2400br, 3262, 1673, 1321, 1142 (CHCl <sub>3</sub> )	0.79(t, J=7.0Hz, 3H), 2.32-2.56(m, 2H), 2.92(m, 1H), 3.26(m, 1H),
7 4			R	—	—	—
7 5			R	85-86	3700-2200(br), 3262, 1639, 1332, 1156	2.80(m, 1H), 2.96(m, 1H), 3.94(s, 2H), 3.86(m, 1H), 6.80-7.52(m, 10H), 7.08(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> q, J=7.5Hz, 2H), 7.42(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> q, J=7.5Hz, 2H)(CDCl <sub>3</sub> )
7 6			R	—	—	—

表 1 7

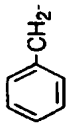
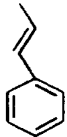

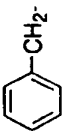
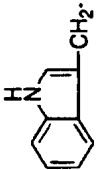
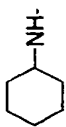
$R^1-CH(SO_2NH-R^1)-CONHOH \quad (Ib)$						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
7 7			R	138-139	3700-2400(br), 3312, 1629, 1329, 1144	2.79(dd, J=8.5, 13.4Hz, 1H), 2.89(dd, J=6.0, 13.4Hz, 1H), 3.81(dd, J=6.0, 8.5Hz, 1H), 6.55(d, J=15.5Hz, 1H)
7 8			R	69-70	3700-2200(br), 1670, 1318, 1152	2.78(dd, J=8.6, 13.4Hz, 1H), 2.91(dd, J=6 .0, 13.4Hz, 1H), 3.92(ABq, J=13.5Hz, 1H) , 3.90(m, 1H), 9.01(s, 1H), 10.78(s, 1H)
7 9			R	-	-	-



表 1 8

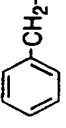
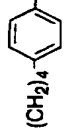
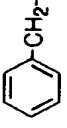
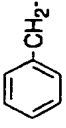

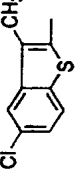

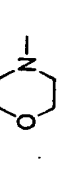
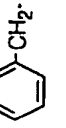
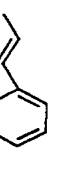
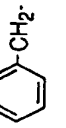
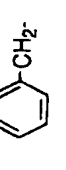

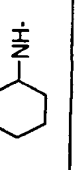
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1M</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
7 1		CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> - 	R	121-122	2300-3700br, 3426, 3318, 1713, 1330, 1159	0.89(t, J=6.7Hz, 3H), 2.62(t, J=7.6Hz, 2H), 2.96(d d, J=7.0, 13.9Hz, 1H), 3.10(dd, J=5.4, 13.9Hz, 1H), 4.19(dt, J=6.9, 8.2Hz, 1H), 5.30(d, J=8.2Hz, 1H).
7 2		CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	R	oil	2400-3600br, 3340, 1736, 1334, 1142(CHCl <sub>3</sub> )	0.88(t, J=6.9Hz, 3H), 2.55-2.73(m, 2H), 2.9 7(dd, J=8.4, 13.8Hz, 1H), 3.24(dd, J=4.8, 13. 8Hz, 1H), 4.35(m, 1H), 4.98(m, 1H) (CDCl <sub>3</sub> )
7 3		CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	R	89-90	2300-3700br, 3240, 1725, 1341, 1144	0.84(t, J=7.1Hz, 3H), 2.57-2.70(m, 2H), 2.97(d d, J=8.4, 13.9Hz, 1H), 3.25(dd, J=4.8, 13.9Hz, 1 H), 4.35(m, 1H), 4.96(d, J=9.6Hz, 1H) (CDCl <sub>3</sub> )
7 4			R	>250	3421, 1580, 1333, 1421, 1153	2.41(s, 3H), 3.01(dd, J=6.0, 14.4Hz, 1H), 3. 12(dd, J=4.5, 14.4Hz, 1H), 3.67(t, J=5.4Hz, 1H), 6.79(m, 1H), 6.89(m, 1H), 10.59(s, 1H)
7 6			R	foam	3413, 1594, 1456, 1416, 1157	3.03(dd, J=6.5, 15.1Hz, 1H), 3.15 (dd, J=4.7, 14.1Hz, 1H), 3.64(t, J=5.1Hz, 1H), 10.68(s, 1H)
7 7			R	-	2400-3700br, 3252, 1765, 1725, 1301, 1140	2.81(dd, J=9.2, 13.7Hz, 1H), 3.03(dd, J=5.4, 13.7H z, 1H), 3.94(dt, J=5.4, 9.2Hz, 1H), 6.66(d, J=15.2H z, 1H), 7.16(d, J=15.2Hz, 1H), 8.01(d, J=9.2Hz, 1H)
7 8			R	-	2200-3700br, 3268, 1726, 1321, 1152(film)	2.81(dd, J=9.2, 13.7Hz, 1H), 3.00(dd, J =5.6, 13.7Hz, 1H), 4.01(ABq, J=13.7Hz , 2H), 4.01(m, 1H), 7.65(d, J=8.3Hz, 1H)
7 9			R	-	3413, 2931, 1720, 1585, 1455, 1421, 1313, 1144	0.90-1.68(m, 9H), 1.78(m, 1H), 2.74 (m, 1H), 3.00-3.20(m, 2H), 3.77(m, 1H), 6.45(br. s, 1H), 6.77(br. s, 1H)

表 1 9

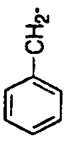
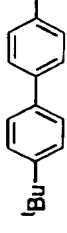
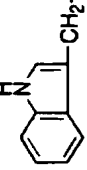
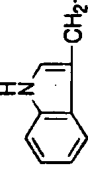
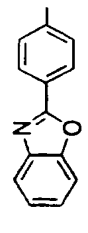
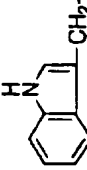
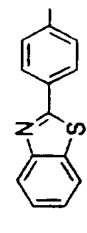
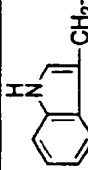
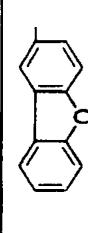
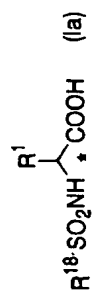
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	R <sup>18</sup> -SO <sub>2</sub> NH-CH(R <sup>1</sup> )-COOH (Ia)		IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
				融点 (分解点) m.pt.(°C)			
8 0			R	153-155		1704, 1596 1349, 1164	-
8 1		n-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> -	R	>130		1576, 1356 1139	-
8 2			R	128-130		1732, 1342 1167	C <sub>24</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S·1.3H <sub>2</sub> O Calc. C: 59.45 H: 4.49 N: 8.67 S: 6.61 Found C: 59.43 H: 4.45 N: 8.59 S: 6.58
8 3			R	210-214		1745, 1590 1316, 1157	-
8 4			R	198-200		1594, 1456 1200, 1188	-

表 2 0

実施例 No.	$\text{R}^1\text{SO}_2\text{NH}-\text{CH}(\text{R}^1)-\text{CONHOH} \quad (\text{Ib})$					
	R <sup>1</sup>	R <sup>1a</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
	8 5		R	157-160	3700-2400(br), 3273, 1633, 1338, 1166	2.65(dd, J=8.9, 13.6Hz, 1H), 2.82(dd, J=6.6, 13.6Hz, 1H), 3.86(m, 1H), 7.75 (d, J=7.8Hz, 2H), 7.87(d, J=8.7Hz, 2H)
	8 6		R	138-142	3700-2400(br), 2921, 1672, 1314, 1165,	2.62(dd, J=8.6, 13.5Hz, 1H), 2.81(dd, J=6. 5, 13.6Hz, 1H), 3.09(s, 6H), 3.83(m, 1H), 6 .86(d, J=9.0Hz, 2H), 7.83(d, J=8.8Hz, 2H)
8 7			S	206-207	3700-2400(br), 3357, 1686, 1641, 1314, 1155	2.57(dd, J=8.3, 13.6Hz, 1H), 2.79(dd, J=6.0, 13.6Hz, 1 H), 3.76(m, 1H), 8.02(d, J=8.7Hz, 1H), 8.80(s, 1H), 8.8 5(d, J=1.7Hz, 1H), 9.06(s, 1H), 10.59(d, J=1.7Hz, 1H)

表 2 1




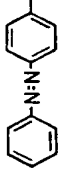

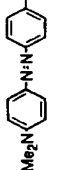

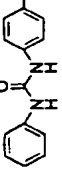
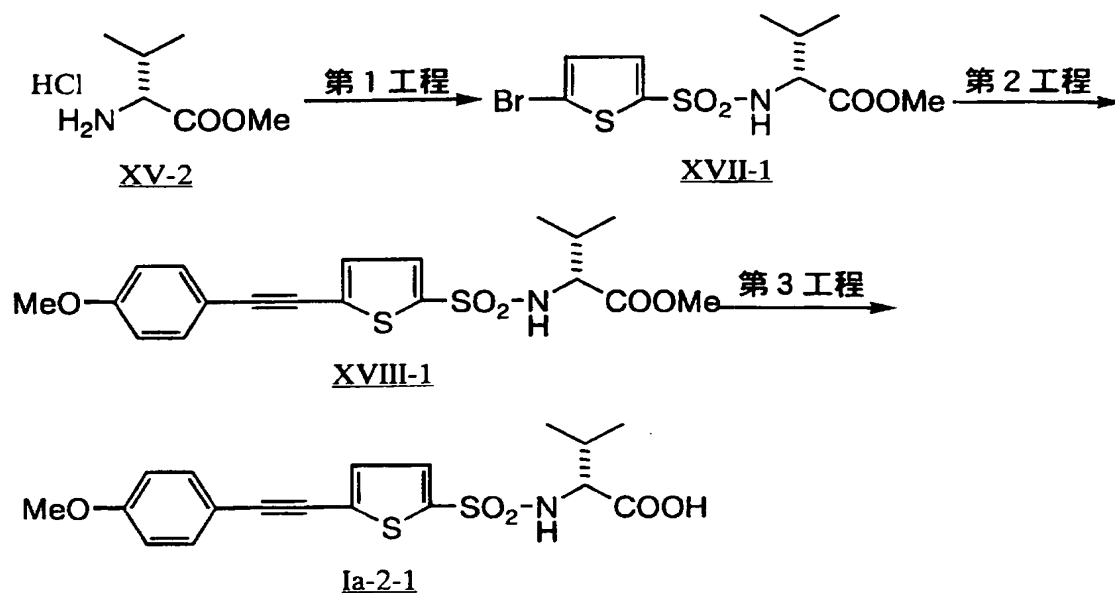
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1H</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
8 5			R	172-174	2400-3600br, 3426, 3296, 1698, 1350, 1167	2.75(dd, J=9.1, 13.7Hz, 1H), 2.98(dd, J=5.5, 13.7Hz, 1H), 3.96(ddd, J=5.5, 9.1, 9.1Hz, 1H), 8.51(d, J=9.1Hz, 1H)
8 6			R	93-94	2200-3700br, 3431, 1735, 1391, 1154	2.74(dd, J=9.1, 13.6Hz, 1H), 2.96(dd, J=5.7, 13.6Hz, 1H), 3.09(s, 6H), 3.93(dt, J=5.7, 9.1Hz, 1H), 8.39(d, J=9.1Hz, 1H)
8 7			S	203-204	2300-3700br, 3358, 3262, 1718, 1686, 1660, 1313, 1159	2.71(dd, J=9.1, 13.7Hz, 1H), 2.93(dd, J=5.6, 13.7Hz, 1H), 3.84(dt, J=5.6, 9.1Hz, 1H), 8.11(d, J=9.1Hz, 1H), 9.78(s, 1H), 9.06(s, 1H)

表 2 2

実施例 No.	$\text{R}^1\text{SO}_2\text{NH}-\text{CH}(\text{R}^1)-\text{COOH} \quad (\text{Ia})$				
	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)
					元素分析
8 8			R	103-106	1719, 1390 1229
8 9	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	96-99	1734, 1461 1327, 1158
9 0	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	110-112	1724, 1325 1168
9 1			R	98-101	1735, 1598 1327, 1185
					C <sub>17</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub> ·0.9Ethylether Calc. C:51.63 H:6.10 N:5.85 S:13.38 Foun. C:51.23 H:6.17 N:5.87 S:13.11  C <sub>18</sub> H <sub>21</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub> ·0.8Ethylether Calc. C:51.05 H:5.86 N:8.42 S:12.86 Foun. C:50.75 H:5.89 N:8.15 S:12.47  C <sub>21</sub> H <sub>19</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub> ·0.5CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:44.30 H:3.30 Br:13.40 N:4.70 S:10.75 Foun. C:44.62 H:3.52 Br:13.07 N:4.64 S:10.85

## 実施例 9 2 (B 法)



## 第 1 工程

D-バリンメチルエステル塩酸塩(XV-2)755mg(4.5mmol)のジクロロメタン 12ml 溶液に、N-メチルモルホリン 1.49ml(3×4.5mmol)、次いで 5-ブロモチオフェン-2-スルホニルクロリド 1.24g(1.05×4.5mmol)を氷冷下に加えた。室温にて 15 時間攪拌した後 2N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水、水にて順次洗浄した。芒硝にて乾燥後、減圧濃縮して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーを行った。酢酸エチル/n-ヘキサン=1/3 にて溶出する部分を集め、n-ヘキサンにて洗浄し、融点 109-110℃の目的物(XVII-1)1.32g(収率 82%)を得た。

元素分析  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{BrNO}_4\text{S}_2$  として

計算値 : C;33.71 H;3.96 Br;22.43 N;3.93 S;18.00

実験値 : C;33.75 H;3.89 Br;22.43 N;3.96 S;17.86

$[\alpha]_D -34.5 \pm 0.7 (c=1.012 \text{ CHCl}_3 \text{ } 25^\circ\text{C})$

IR( $\text{CHCl}_3$ ,  $\nu_{\text{max}}$   $\text{cm}^{-1}$ ) 1737, 1356, 1164, 1138

NMR(CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$  ppm): 0.89(d, J=6.8Hz, 3H), 1.00(d, J=6.8Hz, 3H), 2.00(m, 1H), 3.60(s, 3H), 3.83(dd, J=5.2, 10.0Hz, 1H), 5.20(d, J=10.0Hz, 1H), 7.04(d, J=4.1Hz, 1H), 7.32(d, J=4.1Hz, 1H)

## 第 2 工程

化合物(XVII-1)400mg(1.12mmol)のジメチルホルムアミド 5ml 溶液に 4-メトキシフェニルアセチレン 222mg( $1.5 \times 1.12$ mmol)、ヨウ化銅(I)21mg( $0.1 \times 1.12$ mmol)を加えアルゴンガス雰囲気下に良く脱気した。次いでビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロリド 39mg( $0.05 \times 1.12$ mmol)、トリエチルアミン 0.47ml( $3 \times 1.12$ mmol)を加え、再度アルゴンガス雰囲気下に良く脱気した。この混合物を 50℃、アルゴン雰囲気下に 1 夜加熱、撹拌した。反応液を酢酸エチルにて希釈し、1N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水、水にて順次洗浄する。芒硝乾燥、減圧濃縮して得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付す。n-ヘキサン/酢酸エチル=2/1 にて溶出する部分を集め、酢酸エチル/n-ヘキサンより再結晶し、融点 131-132℃の目的物(XVIII-1)392mg (収率 86%)を得た。

分析値 C<sub>19</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>5</sub>S<sub>2</sub>·0.2H<sub>2</sub>O として

計算値 : C;55.51 H;5.25 N;3.41 S;15.60

実験値 : C;55.80 H;5.19 N;3.38 S;15.36

IR(KBr,  $\nu$  max cm<sup>-1</sup>)3268, 2203, 1736, 1604, 1524, 1348, 1164

NMR(CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$  ppm): 0.90(d, J=6.6Hz, 3H), 1.00(d, J=7.0Hz, 3H), 2.00(m, 1H), 3.60(s, 3H), 3.84(s, 3H), 3.86(dd, J=5.0, 10.2Hz, 1H), 5.21(d, J=10.2Hz, 1H), 6.90(d, J=9.0Hz, 2H), 7.44(d, J=9.0Hz, 2H), 7.12(d, J=4.0Hz, 1H), 7.44(d, J=4.0Hz, 1H)

## 第 3 工程

化合物(XVII-1)407mg(1mmol)のテトラヒドロフラン 8ml、メタノール

8ml 混合溶液に 1N-苛性ソーダ 5.1ml を加え、60℃ にて 6 時間加熱、攪拌した。反応液より減圧濃縮にて有機溶媒を除き、残渣を酢酸エチルで希釈した。クエン酸水溶液で酸性にした後、酢酸エチル抽出、ブラインにて洗浄した。芒硝乾燥、減圧濃縮し、化合物 (Ia-2-1) 373mg (収率 100%) を得た。

融点：147～148℃

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ): 1710, 1604, 1351, 1216

元素分析  $\text{C}_{18}\text{H}_{19}\text{NO}_5\text{S}_2 \cdot 0.2\text{H}_2\text{O}$  として

計算値：C; 54.45 H; 4.92 N; 3.53 S; 16.15

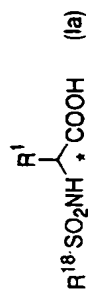
実験値：C; 54.39 H; 4.93 N; 3.79 S; 15.96

実施例 9 3 ～ 1 5 6

実施例 9 2 と同様にして表 2 3 ～ 3 0 に示す化合物を合成した。

表 2 3





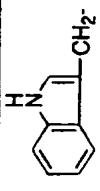
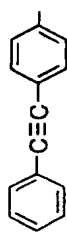
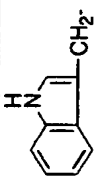
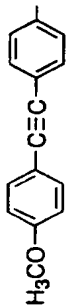
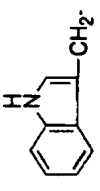

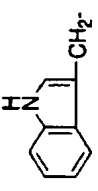
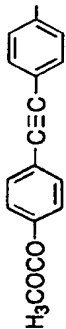
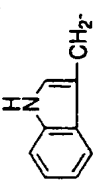

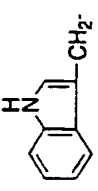

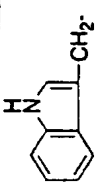

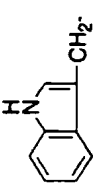
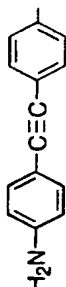
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm. <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
9 3			R	165-170	1590, 1316 1137	—
9 4			R	223-226	1747, 1323 1134	C <sub>26</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S Calc. C:65.81 H:4.67 N:5.90 S:6.76 Found. C:65.34 H:4.90 N:5.56 S:6.40
9 5			R	216-218	1724, 1325 1135	—
9 6			R	111-114	1739, 1336 1163	—
9 7			R	178-180	1710, 1511 1329, 1161	—
9 8			R	105-108	1725, 1618 1373, 1163	—
9 9			R	>250	1706, 1606 1350, 1164	C <sub>26</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:63.00 H:4.23 N:5.65 S:6.47 Found. C:62.99 H:4.32 N:5.82 S:6.76
1 0 0			R	176-177	1735, 1633 1321, 1173	C <sub>25</sub> H <sub>21</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S·0.8H <sub>2</sub> O Calc. C:63.36 H:4.81 N:8.87 S:6.77 Found. C:63.45 H:4.92 N:8.77 S:6.57

表 2 4

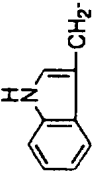

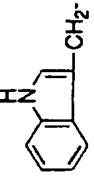
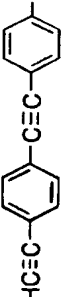
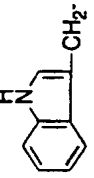
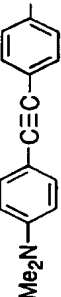
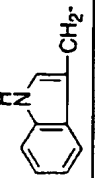
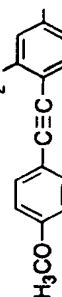
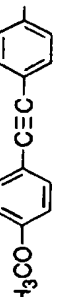
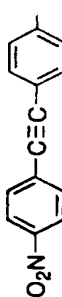


実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
101			R	227-229	1736, 1618 1398, 1168	C <sub>26</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:67.57 H:4.89 N:6.06 S:6.94 Foun. C:67.66 H:4.77 N:6.09 S:6.71
102			R	230-233	1735, 1654 1399, 1164	—
103			R	234-236	1732, 1631 1372, 1148	—
104			R	>200 decomp.	1600, 1558 1336, 1171	—
105	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	146-149	1795, 1718 1331, 1166	—
106	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	231-232	1719, 1595 1344, 1167	C <sub>19</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S·0.1H <sub>2</sub> O Calc. C:56.46 H:4.54 N:6.93 S:7.93 Foun. C:56.30 H:4.37 N:7.14 S:7.85
107	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	166-169	1728, 1631 1372, 1148	—
108	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	163-165	1728, 1332 1172	—

表 2 5

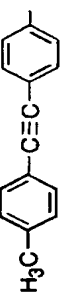
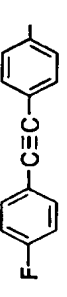
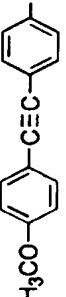
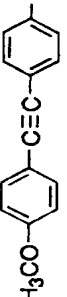
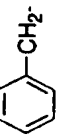
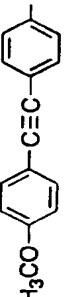
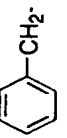

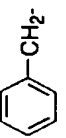


実施例 No.	$R^1$	$R^{18}$	*	$R^{18}SO_2NH-CH(R^1)-COOH$ (Ia)		IR ( $\nu$ cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
				熔点 (分解点) m.pt.(°C)			
1 0 9	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	187-189		1720, 1656 1319, 1165	-
1 1 0	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	111-114		1724, 1635 1366, 1158	-
1 1 1	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-		R	161-162		1711, 1683 1600, 1328 1159	C <sub>21</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>5</sub> S·1.3H <sub>2</sub> O Calc. C:59.36 H:6.07 N:3.30 S:7.55 Foun. C:59.36 H:6.06 N:3.50 S:7.44
1 1 2	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> )CH-		R	157-159		1732, 1680 1329, 1167	-
1 1 3			R	133-136		1735, 1651 1348, 1165	-
1 1 4			R	183-185		1727, 1604 1335, 1182	-
1 1 5			R	166-168		1725, 1663 1399, 1197	C <sub>23</sub> H <sub>18</sub> FO <sub>4</sub> S·0.3H <sub>2</sub> O Calc. C:64.41 H:4.37 F:4.43 N:3.27 S:7.48 Foun. C:64.37 H:4.38 F:4.96 N:3.31 S:7.24
1 1 6	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	163-165		1728, 1332 1172	-

表 2 6


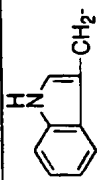

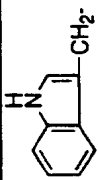
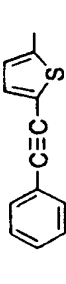
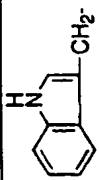
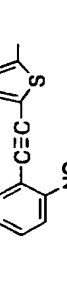
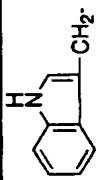
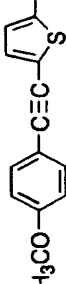
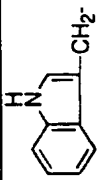

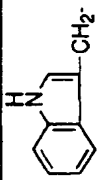
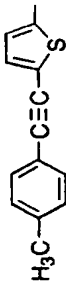
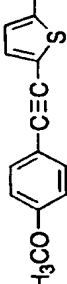
<div><math display="block">\text{R}^{18}\text{-SO}_2\text{NH}^*\text{CH}(\text{R}^1)\text{COOH} \quad (\text{Ia})</math></div>							
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm-1) (KBr)	元素分析	
117	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	187-189	1720,1656 1319,1165	-	
118			R	111-114	1724,1635 1366,1158	-	
119			R	167-169	1585,1318 1153	-	
120			R	-	1605,1523 1340,1151	-	
121			R	-	1804,1524 1336,1173	-	
122			R	103-106	1721,1620 1339,1163	-	
123			R	180-182	1729,1675 1340,1168	-	
124	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	147-148	1710,1604 1351,1216	C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>5</sub> S <sub>2</sub> ·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:54.45 H:4.92 N:3.53 S:16.15 Foun. C:54.39 H:4.93 N:3.79 S:15.96	

表 2 7

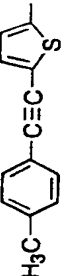

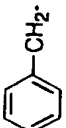
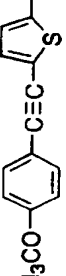
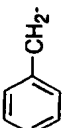
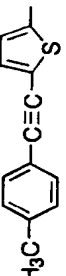
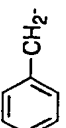

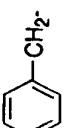
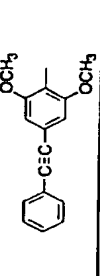
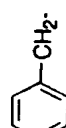
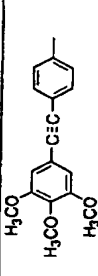
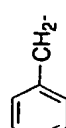
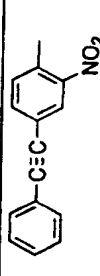
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
1 2 5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	157-158	1712, 1350 1163	C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:56.73 H:5.13 N:3.68 S:16.83 Found. C:57.03 H:5.30 N:3.89 S:16.56
1 2 6	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	154-156	1710, 1499 1356, 1165	—
1 2 7			R	149-150	1695, 1334 1184	C <sub>22</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>5</sub> S <sub>2</sub> ·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:59.36 H:4.39 N:3.15 S:14.41 Found. C:59.43 H:4.61 N:3.25 S:14.02
1 2 8			R	161-164	1710, 1329 1180	—
1 2 9			R	155-158	1734, 1699 1324, 1105	C <sub>21</sub> H <sub>16</sub> FNO <sub>4</sub> S <sub>2</sub> Calc. C:58.73 H:3.75 F:4.42 N:3.26 S:14.93 Found. C:58.66 H:3.93 F:4.52 N:3.33 S:14.41
1 3 0			R	—	—	—
1 3 1			R	—	—	—
1 3 2			R	—	—	—

表 2 8

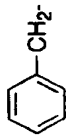



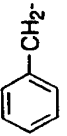


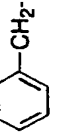



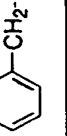



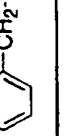



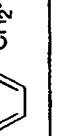



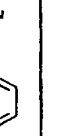



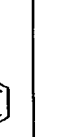



実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
133		  	R	—	—	—
134		 	R	—	—	—
135		  	R	—	—	—
136		  	R	—	—	—
137		  	R	—	—	—
138		  	R	—	—	—
139		  	R	—	—	—
140		  	R	—	—	—

表 2 9

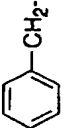
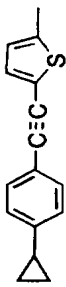
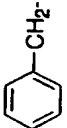

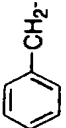
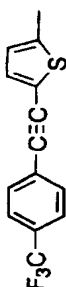
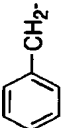
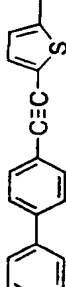
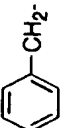
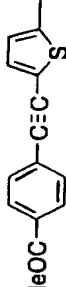
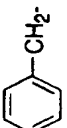

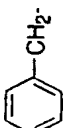
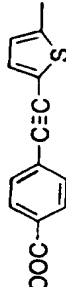
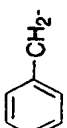
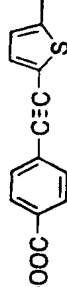
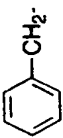
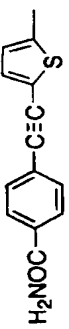
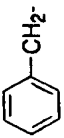
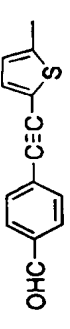
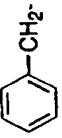
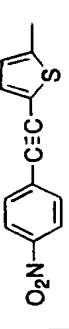
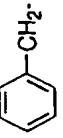
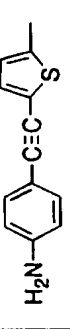
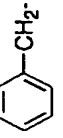
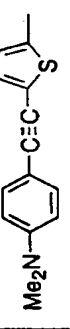
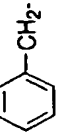
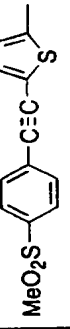
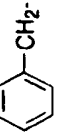
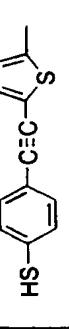
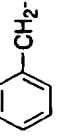
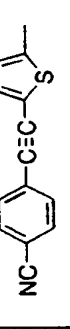
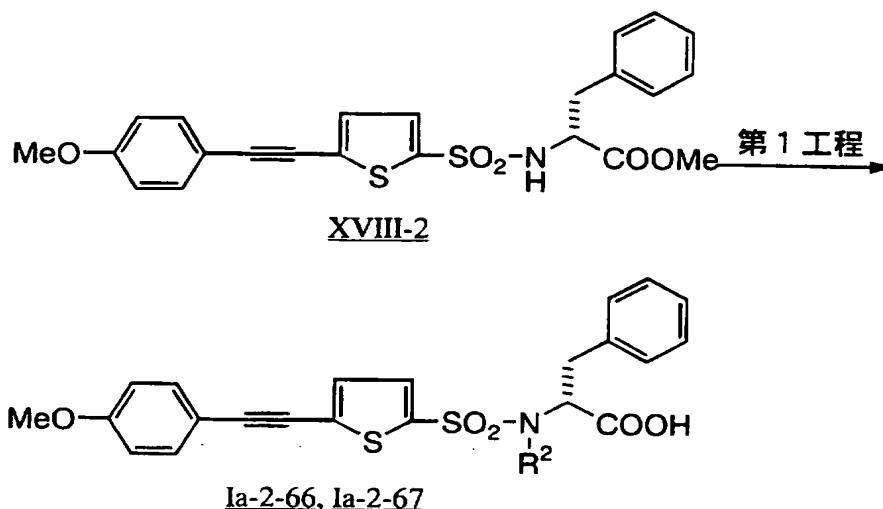
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
141			R	—	—	—
142			R	—	—	—
143			R	—	—	—
144			R	—	—	—
145			R	—	—	—
146			R	—	—	—
147			R	—	—	—
148			R	—	—	—

表 3 0

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
149			R	-	-	-
150			R	-	-	-
151			R	-	-	-
152			R	-	-	-
153			R	-	-	-
154			R	-	-	-
155			R	-	-	-
156			R	-	-	-



実施例 157、158



第1工程 ( $R^2 = CH_3$ )

実施例 96 と同様に合成した化合物 (XVIII-2) 150mg (0.33mmol) のジメチルホルムアミド 2ml 溶液に炭酸カリウム 227mg ( $5 \times 0.33\text{mmol}$ )、ヨウ化メチル 0.1ml ( $5 \times 0.33\text{mmol}$ ) を加え、室温にて一夜攪拌した。反応液を水にあけ、酢酸エチルで抽出した。水洗、芒硝乾燥、減圧濃縮し、油状の N-メチル体化合物 373mg (収率 91%) を得た。

分析値  $C_{24}H_{23}NO_5S_2$  として

計算値 : C; 61.39 H; 4.94 N; 2.98 S; 13.66

実験値 : C; 61.22 H; 5.18 N; 2.93 S; 13.27

さらに上記で得た油状化合物 140mg のメタノール 2ml 溶液に 1N-NaOH 0.6ml を加え、室温にて一夜攪拌した。反応液を 2N-HCl にて酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。水洗、芒硝乾燥、減圧濃縮し、融点  $185 \sim 186^\circ\text{C}$  の化合物 (Ia-2-66) ( $R = \text{Me}$ ) 105mg (収率 77%) を得た。

分析値  $C_{23}H_{21}NO_5S$  として

計算値 : C; 60.64 H; 4.65 N; 3.07 S; 14.08

実験値 : C;60.56 H;4.84 N;3.01 S;13.94

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ):3600-2300br,3426,2203,1710,1604,1503,1344, 1151

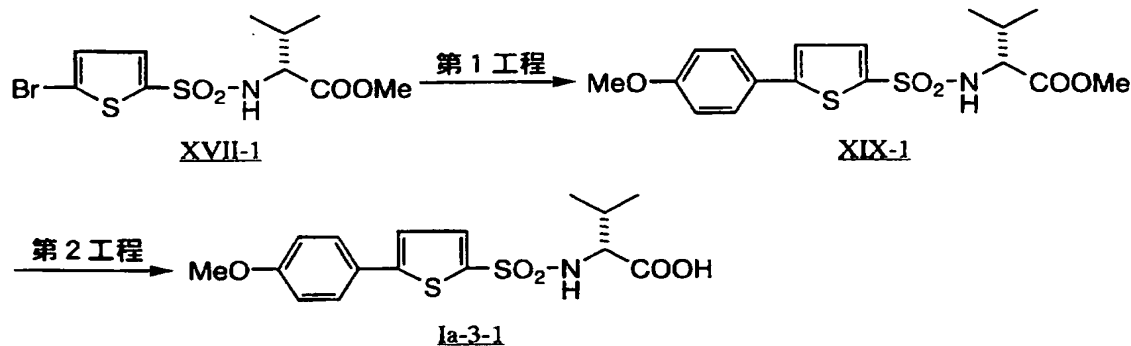
NMR( $d_6$ -DMSO,  $\delta$  ppm):2.88(s,3H),2.93(dd,J=12.0,10.2Hz,1H),3.19 (dd,J=14.2,5.6Hz,1H), 3.81(s,3H), 4.74(dd,J=5.4,10.2Hz,1H), 6.99-7.04(m,2H),7.20-7.35(m,7H),7.52-7.56(m,2H),6.90(d,J=9.0Hz, 2H),7.44(d,J=9.0Hz,2H),7.12(d,J=4.0Hz,1H),7.44(d,J=4.0Hz,1H)

同様に実施例 157 として、 $R^2 = \text{CH}_2\text{Ph}$  の化合物 (Ia-2-67) を合成した。

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ):2200,1722,1340,1151

NMR( $d_6$ -DMSO,  $\delta$  ppm):2.94(dd,J=7.6,13.8Hz,1H),3.19 (dd,J=7.2, 14.4Hz,1H), 3.83(s,3H), 4.29(d,J=16.2Hz,1H),4.62(d,J=16.2Hz,1H) (特徴的なピークのみ示した。)

実施例 159 (C 法)



第 1 工程

実施例 96 で得た化合物 (XVII-2) 500mg (1.4mmol) の乾燥テトラヒドロフラン 12ml 溶液に、粉末炭酸カリウム 387mg ( $2 \times 1.4\text{mmol}$ )、4-メトキシフェニルボロン酸 319mg ( $1.5 \times 1.4\text{mmol}$ )、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム 81mg ( $0.05 \times 1.4\text{mmol}$ ) を加え、アルゴン雰囲気下で 75℃ で 48 時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、1N-塩酸、

5%炭酸水素ナトリウム水、水にて順次洗浄した。芒硝乾燥、減圧濃縮した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。n-ヘキサン/酢酸エチル=3/1にて溶出する部分を集め、n-ヘキサンで結晶化し、融点 122-123℃の目的物(XIX-1)447mg(収率 83%)を得た。

元素分析  $C_{17}H_{21}NO_5S_2$  として

計算値 C;53.25 H;5.52 N;3.65 S;16.72

実験値 C;53.26 H;5.50 N;3.69 S;16.63

$[\alpha]_D -21.7 \pm 0.6 (c=1.000 \text{ DMSO } 25^\circ\text{C})$

IR(KBr,  $\nu_{\text{max}} \text{ cm}^{-1}$ ): 1735, 1605, 1505, 1350, 1167, 1136

NMR( $\text{CDCl}_3$ ,  $\delta$  ppm): 0.90(d, J=7.0Hz, 3H), 1.00(d, J=6.6Hz, 3H), 2.10(m, 1H), 3.54(s, 3H), 3.85(s, 3H), 3.87(dd, J=5.0, 10.2Hz, 1H), 5.20(d, J=10.2Hz, 1H), 6.94(d, J=9.0Hz, 2H), 7.52(d, J=9.0Hz, 2H), 7.11(d, J=4.0Hz, 1H), 7.49(d, J=4.0Hz, 1H)

## 第2工程

化合物(XIX-1)390mg(1.01mmol)のテトラヒドロフラン 8ml、メタノール 8ml 混合溶液に 1N-苛性ソーダ 5.1mlを加え、60℃にて6時間加熱、攪拌した。反応液より減圧濃縮にて有機溶媒を除き、残渣を酢酸エチルで希釈した。クエン酸水溶液で酸性にした後、酢酸エチル抽出、ブラインにて洗浄した。芒硝乾燥、減圧濃縮し、373mg(収率 100%)の化合物(Ia-3-1)を得た。

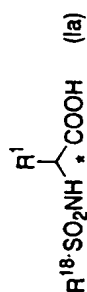
融点: 174~176℃

IR(KBr,  $\nu_{\text{max}} \text{ cm}^{-1}$ ): 1735, 1503, 1343, 1163

## 実施例 160~175

実施例 159と同様にして表 31~32に示す化合物を合成した。

## 表 31



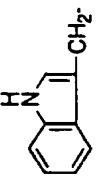
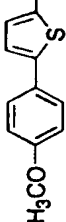
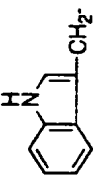
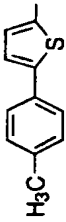
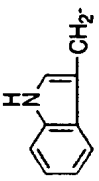
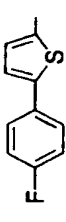
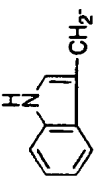
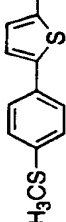
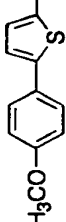
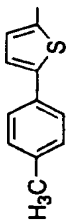
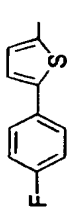
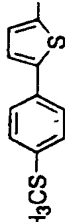

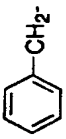
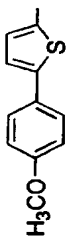
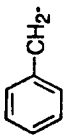
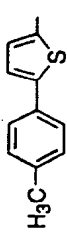
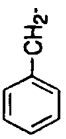
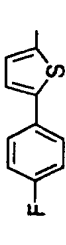
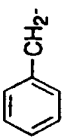
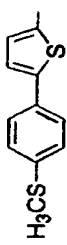
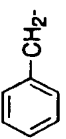
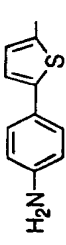
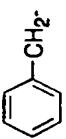
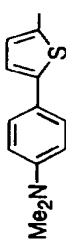
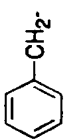
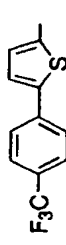
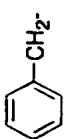
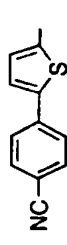
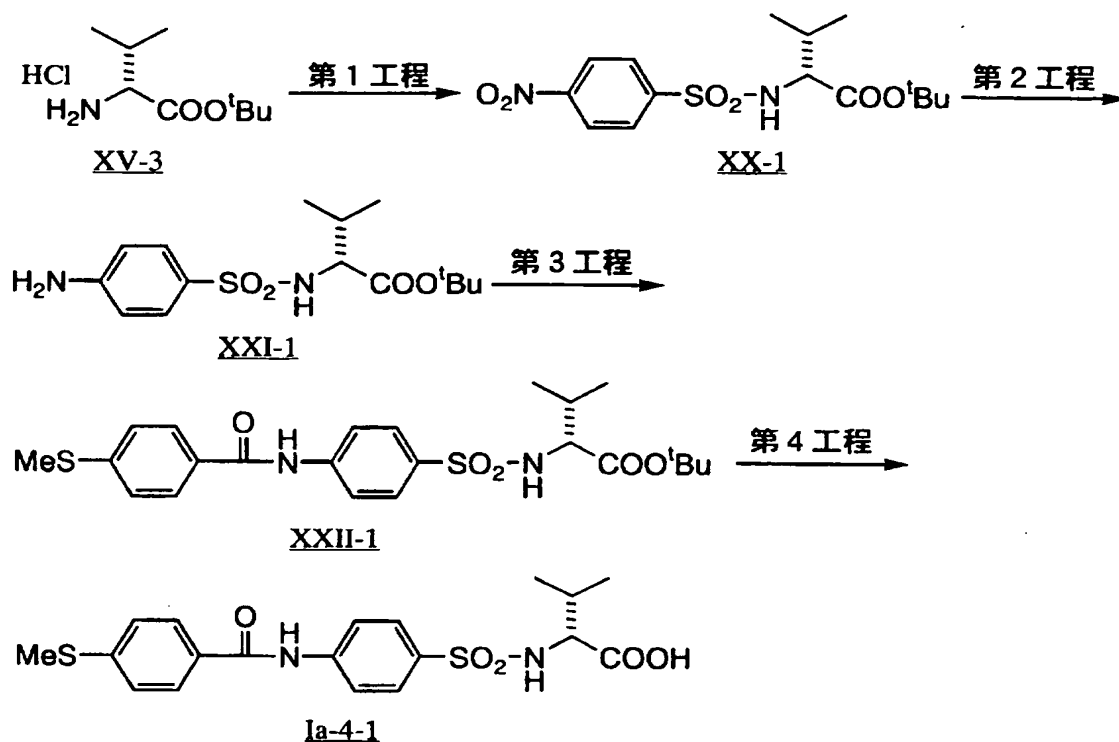
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
160			R	93-98	1687, 1337 1180	-
161			R	157-159	1670, 1339 1194	-
162			R	168-171	1725, 1598 1371, 1185	-
163			R	226-230	1735, 1341 1159	C <sub>22</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S <sub>3</sub> ·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:55.07 H:4.37 N:5.84 S:20.05 Found. C:55.35 H:4.43 N:6.04 S:19.65
164	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	174-176	1735, 1503 1343, 1163	-
165	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	165-167	1713, 1353 1163	-
166	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	146-147	1702, 1504 1352, 1168	C <sub>15</sub> H <sub>16</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·0.1H <sub>2</sub> O Calc. C:50.15 H:4.55 F:5.29 N:3.90 S:17.85 Found. C:49.99 H:4.58 F:5.22 N:4.05 S:17.77
167	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	157-159	1747, 1324 1159	C <sub>16</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub> S <sub>3</sub> Calc. C:49.85 H:4.97 N:3.63 S:24.95 Found. C:49.70 H:5.00 N:3.93 S:24.96

表 3 2

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	R <sup>18</sup> -SO <sub>2</sub> NH-  -COOH (Ia)		IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
			*	融点 (分解点) m.p.t.(°C)		
168			R	161-165	1735, 1698 1374, 1163	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>5</sub> S <sub>2</sub> Calc. C:57.54 H:4.59 N:3.35 S:15.36 Foun. C:57.62 H:4.72 N:3.52 S:15.27
169			R	166-167	1713, 1609 1378, 1194	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub> S <sub>2</sub> Calc. C:59.83 H:4.77 N:3.49 S:15.97 Foun. C:59.77 H:4.86 N:3.61 S:15.86
170			R	174-175	1721, 1654 1365, 1148	C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> FO <sub>4</sub> S <sub>2</sub> Calc. C:56.28 H:3.98 F:4.09 N:3.45 S:15.82 Foun. C:56.33 H:4.09 F:4.65 N:3.65 S:15.84
171			R	203-205	1750, 1730 1428, 1325 1155	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub> S <sub>3</sub> ·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:54.95 H:4.47 N:3.20 S:22.00 Foun. C:55.05 H:4.52 N:3.34 S:22.04
172			R	—	—	—
173			R	—	—	—
174			R	—	—	—
175			R	—	—	—

## 実施例 176 (D法)



## 第1工程

D-バリン-*tert*-ブチルエステル塩酸塩 (XV-3) 10g (47.68mmol) のジクロロメタン 100ml 溶液に N-メチルモルホリン 15.7ml ( $3 \times 47.68\text{mmol}$ )、次いで 4-ニトロベンゼンスルホニルクロリド 14.1g ( $1.2 \times 47.68\text{mmol}$ ) を氷冷下に加えた。室温にて 5 時間攪拌後 2N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水、水にて順次洗浄した。芒硝乾燥後、減圧濃縮し、残渣をジクロロメタン/*n*-ヘキサンから再結晶し、融点 89-90℃ の目的物 (XX-1) 13.3g (収率 77.8%) を得た。

元素分析  $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_6\text{S}$  として

計算値 C; 50.27 H; 6.19 N; 7.82 S; 8.95

実験値 C; 50.04 H; 6.10 N; 7.89 S; 8.84

$[\alpha]_D -2.9 \pm 0.8 (c=0.512 \text{ DMSO } 23^\circ\text{C})$

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ) 3430br, 3301, 1722, 1698, 1525, 1362, 1348, 1181, 1174, 1159

## 第 2 工程

化合物(XX-1) 13.29g (37.08mmol) のメタノール 200ml 溶液に 10%パラジウム/炭素 1g を加え、室温にて水素ガスと共に接触還元を行った。2 時間後触媒を濾去し、減圧濃縮した。残渣をアセトン/n-ヘキサンから再結晶し、融点 164-166℃ のアミン体(XXI-1) 11.5g (収率 94.4%) を得た。  
元素分析  $\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$  として

計算値 C; 54.86 H; 7.37 N; 8.53 S; 9.76

実験値 C; 54.84 H; 7.33 N; 8.63 S; 9.50

$[\alpha]_D +10.3 \pm 1.0 (c=0.515 \text{ DMSO } 23^\circ\text{C})$

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ) 3461, 3375, 1716, 1638, 1598, 1344, 1313

NMR(d-DMSO,  $\delta$  ppm): 0.80(d, J=6.8Hz, 3H), 0.82(d, J=6.6Hz, 3H), 1.23(s, 9H), 1.83(m, 1H), 3.30(m, 1H), 5.86(s, 2H), 6.56(d, J=8.8Hz, 2H), 7.36(d, J=8.6Hz, 2H), 7.47(d, J=9.6Hz, 1H)

## 第 3 工程

化合物(XXI-1) 328mg (1mmol) のジクロロメタン 10ml 溶液に N-メチルモルホリン 0.33ml ( $3 \times 1\text{mmol}$ )、次いで 4-メチルチオベンゾイルクロリド 280mg ( $1.5 \times 1\text{mmol}$ ) を氷冷下にて順次加えた。室温にて 1 夜攪拌し、エチルエーテルを加えた。析出した結晶を集め、氷水、エチルエーテルにて洗浄した。アセトン/エチルエーテルから再結晶し、融点 235-238℃ の目的物(XXII-1) 433mg (収率 90.5%) を得た。

元素分析  $\text{C}_{23}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}_2$  として

計算値 C; 57.72 H; 6.32 N; 5.85 S; 13.40

実験値 C; 57.63 H; 6.28 N; 5.86 S; 13.20

$[\alpha]_D + 5.7 \pm 0.9 (c = 0.512 \text{ DMSO } 25^\circ\text{C})$

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ): 3366, 3284, 1713, 1667, 1592, 1514, 1498, 1341, 1317

NMR( $d_6$ -DMSO,  $\delta$  ppm): 0.82(d,  $J = 6.6\text{Hz}$ , 3H), 0.84(d,  $J = 6.8\text{Hz}$ , 3H), 1.22(s, 9H), 1.91(m, 1H), 2.55(s, 3H), 3.32(s, 3H), 3.44(dd,  $J = 6.2, 8.6\text{Hz}$ , 1H), 7.40(d,  $J = 8.6\text{Hz}$ , 2H), 7.73(d,  $J = 8.6\text{Hz}$ , 2H), 7.90-8.01(m, 5H), 10.48 (s, 1H)

#### 第 4 工程

化合物(XXII-1)405mg(0.85mmol)のジクロロメタン 3ml 溶液に、トリフルオロ酢酸 3.3ml( $50 \times 0.85\text{mmol}$ )を加え、室温 2 時間攪拌した。減圧濃縮した後、残渣をエチルエーテルにて洗浄し、融点  $231\text{--}234^\circ\text{C}$  の目的物(Ia-4-1)340mg (収率 94.7%) を得た。

融点:  $231\text{--}234^\circ\text{C}$

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ): 1748, 1655, 1592, 1323, 1161

元素分析  $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}_2 \cdot 0.1\text{CF}_3\text{COOH}$  として

計算値: C; 53.14 H; 5.13 N; 6.46 S; 14.78

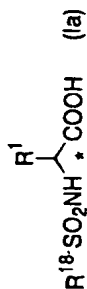
実験値: C; 53.48 H; 5.31 N; 6.57 S; 15.06

#### 実施例 177 ~ 208

実施例 176 と同様にして表 33 ~ 36 に示す化合物を合成した。

表 33





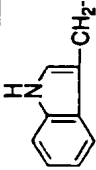
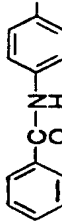
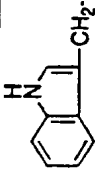
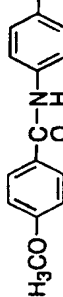
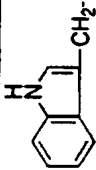
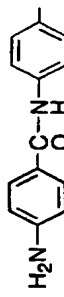
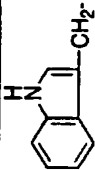
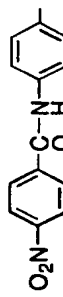
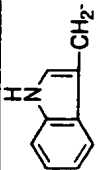
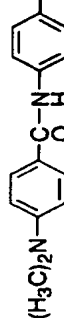
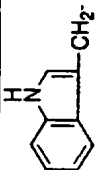
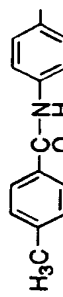
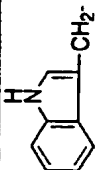
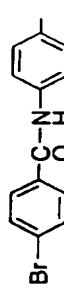
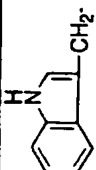
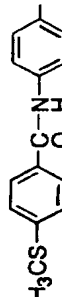
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1*</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
177			R	215-217	1732, 1641 1341, 1163	—
178			R	233-234	1726, 1655 1323, 1177	C <sub>25</sub> H <sub>23</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S·0.9H <sub>2</sub> O Calc. C:58.91 H:4.90 N:8.24 S:6.29 Foun. C:58.97 H:5.07 N:7.95 S:6.10
179			R	216-218	1723, 1633 1361, 1149	—
180			R	211-213	1719, 1629 1340, 1156	C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub> S·1.1H <sub>2</sub> O Calc. C:54.56 H:4.24 N:10.60 S:6.07 Foun. C:54.51 H:4.32 N:10.83 S:6.15
181			R	236-238	1732, 1653 1399, 1199	C <sub>28</sub> H <sub>28</sub> N <sub>4</sub> O <sub>5</sub> S·0.9H <sub>2</sub> O Calc. C:59.73 H:5.36 N:10.72 S:6.13 Foun. C:59.58 H:5.23 N:10.85 S:6.47
182			R	240-244	1731, 1656 1591, 1327 1160	C <sub>25</sub> H <sub>23</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S·0.9H <sub>2</sub> O Calc. C:60.82 H:5.06 N:8.51 S:6.49 Foun. C:60.83 H:5.19 N:8.66 S:6.66
183			R	215-218	1727, 1668 1590, 1316 1154	C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> BrN <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S·0.6H <sub>2</sub> O Calc. C:52.11 H:3.86 Br:14.44 N:7.60 S:5.80 Foun. C:52.13 H:4.04 Br:14.57 N:7.43 S:5.70
184			R	244-249	1728, 1653 1593, 1323 1159	C <sub>25</sub> H <sub>23</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub> ·0.7H <sub>2</sub> O Calc. C:57.50 H:4.71 N:8.05 S:12.28 Foun. C:57.63 H:4.79 N:8.00 S:12.08

表 3 4

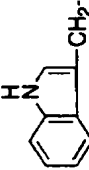
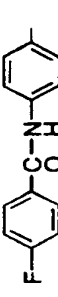
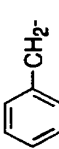
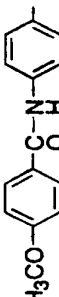
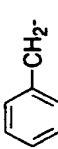
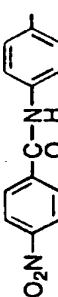
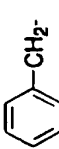
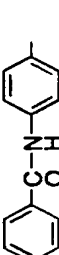
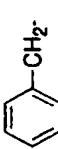
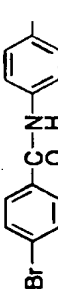
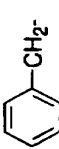
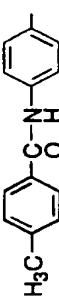
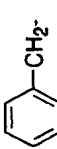
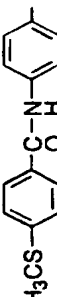
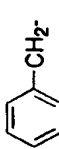
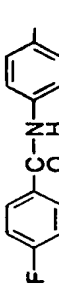
<div><div><div><div><div></div><div>R<sup>1</sup></div></div><div><div><div>R<sup>18</sup>SO<sub>2</sub>NH</div><div>★</div><div>COOH</div></div><div>(Ia)</div></div></div></div></div>												
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析						
185			R	170-175	1730,1651 1603,1333 1161	C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> FN <sub>3</sub> O <sub>5</sub> ·0.6H <sub>2</sub> O Calc. C:58.55 H:4.34 F:3.86 N:8.54 S:6.51 Foun. C:58.67 H:4.51 F:3.77 N:8.42 S:6.47						
186			R	237-239	1723,1651 1591,1322 1161	C <sub>23</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S Calc. C:60.78 H:4.88 N:6.16 S:7.05 Foun. C:60.50 H:4.99 N:6.14 S:7.31						
187			R	235-239	1719,1672 1593,1327 1159	C <sub>22</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>7</sub> S Calc. C:56.29 H:4.08 N:8.95 S:6.83 Foun. C:56.01 H:4.09 N:8.93 S:6.75						
188			R	114-115	1748,1658 1592,1325 1159	C <sub>22</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ·0.5CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:57.37 H:4.29 N:5.82 S:6.66 Foun. C:57.53 H:4.45 N:5.75 S:7.11						
189			R	242-243	1743,1670 1591,1335 1167	C <sub>22</sub> H <sub>19</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ·CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:46.69 H:3.27 Br:12.94 N:4.54 S:5.19 Foun. C:46.79 H:3.41 Br:12.86 N:4.57 S:5.37						
190			R	242-244	1752,1726 1656,1591 1324,1160	C <sub>23</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S Calc. C:63.00 H:5.06 N:6.39 S:7.31 Foun. C:62.70 H:5.13 N:6.36 S:7.36						
191			R	232-235	1742,1667 1591,1334 1161	C <sub>23</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub> ·0.8CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:52.59 H:4.09 N:4.99 S:11.42 Foun. C:52.77 H:4.24 N:5.12 S:11.58						
192			R	218-220	1737,1651 1598,1324 1160	C <sub>22</sub> H <sub>19</sub> FN <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S Calc. C:59.72 H:4.33 F:4.29 N:6.33 S:7.25 Foun. C:59.59 H:4.42 F:4.30 N:6.37 S:7.24						

表 3 5

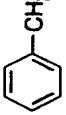
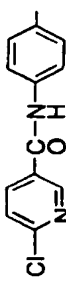
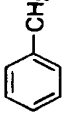
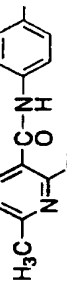
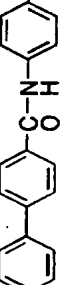
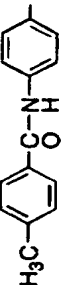
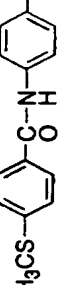
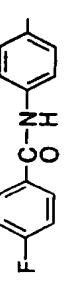
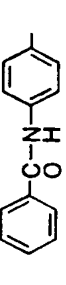
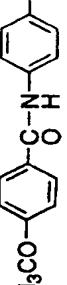
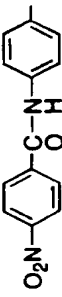
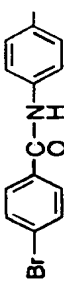
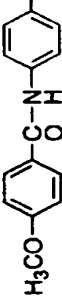
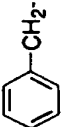
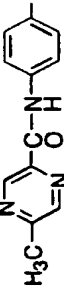
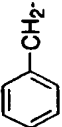
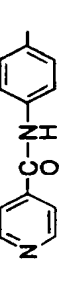
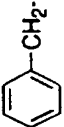
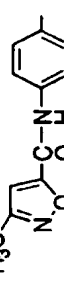
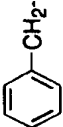
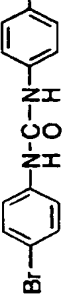
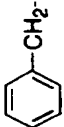
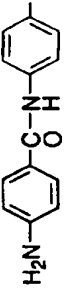
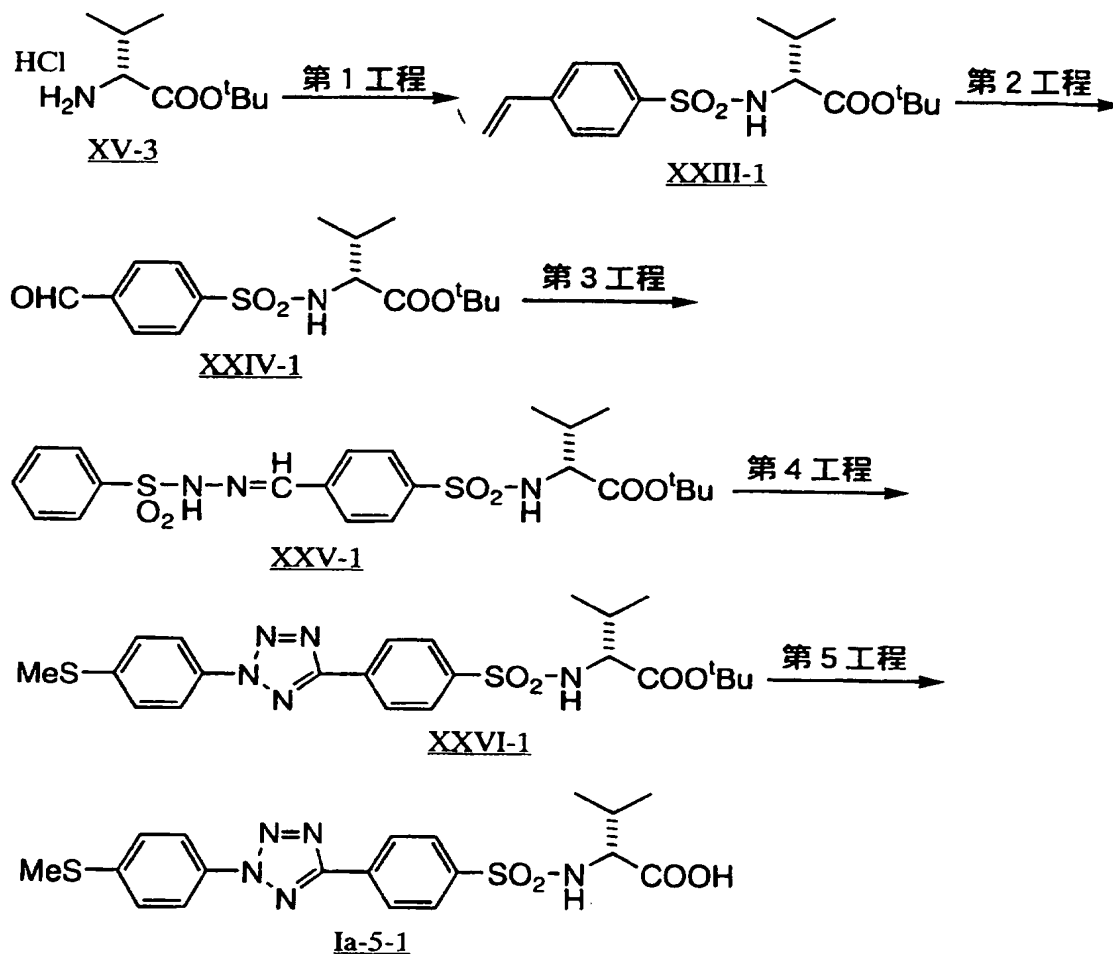
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1,8</sup>	*	融点 (分解点) m. pt. (°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
193			R	201-203	1724, 1673 1592, 1326 1156	C <sub>21</sub> H <sub>18</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S Calc. C:54.84 H:3.94 Cl:7.71 N:9.14 S:6.97 Foun. C:54.39 H:4.06 Cl:7.42 N:8.98 S:6.99
194			R	206-208	1725, 1682 1592, 1332 1160	C <sub>22</sub> H <sub>20</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S·0.1CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:55.15 H:4.19 Cl:7.33 N:8.69 S:6.63 Foun. C:55.25 H:4.28 Cl:7.10 N:8.80 S:6.80
195	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	254-256	1748, 1659 1590, 1324 1161	C <sub>24</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S·0.5H <sub>2</sub> O Calc. C:62.46 H:5.46 N:6.07 S:6.95 Foun. C:62.42 H:5.54 N:6.26 S:6.97
196	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	227-229	1749, 1658 1592, 1323 1161	C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:57.91 H:5.73 N:7.11 S:8.14 Foun. C:57.94 H:5.69 N:7.03 S:8.14
197	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	231-234	1748, 1655 1592, 1323 1161	C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub> ·0.1CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:53.14 H:5.13 N:6.46 S:14.78 Foun. C:53.48 H:5.31 N:6.57 S:15.06
198	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	235-236	1749, 1726 1668, 1597 1322, 1160	C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S·0.1CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:53.86 H:4.74 F:6.09 N:6.90 S:7.90 Foun. C:53.82 H:4.85 F:5.60 N:6.93 S:7.78
199	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	226-227	1728, 1661 1591, 1317 1159	C <sub>18</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S·0.1H <sub>2</sub> O Calc. C:57.16 H:5.38 N:7.41 S:8.48 Foun. C:57.01 H:5.46 N:7.57 S:8.57
200	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	220-221	1696, 1654 1591, 1317 1255	C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:55.65 H:5.51 N:6.83 S:7.82 Foun. C:55.63 H:5.48 N:7.03 S:7.75

表 3 6

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	R <sup>18</sup> -SO <sub>2</sub> NH-CH(R <sup>1</sup> )-COOH (Ia)		IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
				熔点 (分解点) m.pt.(°C)			
201	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	240-242		1726, 1688 1591, 1347 1166	C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>7</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:50.44 H:4.66 N:9.80 S:7.48 Foun. C:50.40 H:4.55 N:9.90 S:7.44
202	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	229-230		1726, 1663 1592, 1318 1159	C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> BrN <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S·0.2Ethylether Calc. C:48.03 H:4.50 Br:17.00 N:5.96 S:6.82 Foun. C:48.04 H:4.61 Br:16.83 N:5.96 S:6.86
203	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-		R	214-216		1659, 1591 1316, 1159	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:56.17 H:5.84 N:6.55 S:7.50 Foun. C:56.21 H:6.02 N:6.50 S:7.33
204			R	236-237		1723, 1679 1590, 1337 1162	C <sub>21</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>5</sub> S·0.25CF <sub>3</sub> COOH Calc. C:55.06 H:4.35 N:11.95 S:6.84 Foun. C:54.80 H:4.90 N:12.16 S:7.10
205			R	272-275		1719, 1672 1594, 1339 1165	C <sub>21</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S Calc. C:59.28 H:4.50 N:9.88 S:7.54 Foun. C:58.84 H:4.56 N:9.71 S:7.36
206			R	214-215		1733, 1685 1594, 1319 1154	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub> S Calc. C:55.94 H:4.46 N:9.78 S:7.47 Foun. C:55.50 H:4.47 N:9.74 S:7.31
207			R	217-220		1732, 1679 1592, 1312 1155	—
208			R	—		—	—

## 実施例 209 (E 法)



## 第 1 工程

D-パリン *tert*-ブチルエステル塩酸塩 (XV-3) 20.94g (99.8mmol) のジクロロメタン 200ml 溶液に、N-メチルモルホリン 22ml (2 × 99.8mmol)、次いで p-スチレンスルホニルクロリド 20.27g (99.8mmol) を氷冷下に加えた。室温にて 15 時間攪拌した後、2N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水、水にて順次洗浄した。芒硝にて乾燥後、減圧濃縮して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。酢酸エチル/n-ヘキサン/クロロホルム=1/3/1 にて溶出する部分を集め、n-ヘキサ

ンにて洗浄し、融点 118-120℃の目的物(XXIII-1)28.93g (収率 85%) を得た。

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ )3419,3283,1716,1348,1168

NMR( $\text{CDCl}_3$ ,  $\delta$  ppm):0.85(d,  $J=6.9\text{Hz}$ , 3H),1.00(d,  $J=6.6\text{Hz}$ , 3H),1.21(s, 9H),2.04(m, 1H),3.62(dd,  $J=9.8, 4.5\text{Hz}$ , 1H),5.09(d,  $J=9.8\text{Hz}$ , 1H),5.41(dd,  $J=0.5, 10.9\text{Hz}$ , 1H),5.84(dd,  $J=0.5, 17.6\text{Hz}$ , 1H),6.72(dd,  $J=10.9, 17.6\text{Hz}$ , 1H),7.49(d,  $J=8.4\text{Hz}$ , 2H),7.79(d,  $J=8.4\text{Hz}$ , 2H)

## 第 2 工程

化合物(XXIII-1)5.09g(15mmol)のジクロロメタン 300ml 溶液に、-78℃にて 15 分間オゾンを通じた。次いでメチルスルフィド 22ml(20×15mmol)を加え、80 分を要して室温にした後、減圧濃縮し、6.03g のアルデヒド体(XXIV-1)を得た。

IR( $\text{CHCl}_3$ ,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ )3322,1710,1351,1170

NMR( $\text{CDCl}_3$ ,  $\delta$  ppm):0.85(d,  $J=6.9\text{Hz}$ , 3H),1.00(d,  $J=6.9\text{Hz}$ , 3H),1.22(s, 9H),2.07(m, 1H),3.69(dd,  $J=4.5, 9.9\text{Hz}$ , 1H),8.01(s, 4H),10.08(s, 1H)

## 第 3 工程

化合物(XXIV-1)6.02g(15mmol)のエタノール 60ml、テトラヒドロフラン 15ml 混合溶液にベンゼンスルホニルヒドラジド 2.72g(1.05×15mmol)を加え、室温 2 時間攪拌した。減圧濃縮して得られた残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、クロロホルム/酢酸エチル=1/4 にて溶出する部分を集めた。酢酸エチルより再結晶を行い、融点 163-164℃の目的物(XXV-1)4.44g を得た。第 2 工程から 60%。

元素分析  $\text{C}_{22}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}_6\text{S}_2$  として

計算値 C;53.32 H;5.90 N;8.48 S;12.94

実験値 C;53.15 H;5.87 N;8.32 S;12.82

$[\alpha]_D -11.6 \pm 1.0 (c=0.509 \text{ DMSO } 23.5^\circ\text{C})$

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ) 3430, 3274, 1711, 1364, 1343, 1172

NMR( $\text{CDCl}_3$ ,  $\delta$  ppm): 0.84(d,  $J=6.9\text{Hz}$ , 3H), 0.99(d,  $J=6.6\text{Hz}$ , 3H), 1.19(s, 9H), 2.00(m, 1H), 3.63(dd,  $J=4.5, 9.9\text{Hz}$ , 1H), 5.16(d,  $J=9.9\text{Hz}$ , 1H), 7.50-7.68(m, 5H), 7.73(s, 1H), 7.78-7.84(m, 2H), 7.96-8.02(m, 2H), 8.16(brs, 1H)

#### 第 4 工程

4-メチルメルカプトアニリン 0.14ml( $1.11 \times 1\text{mmol}$ )の 50%エタノール水溶液に濃塩酸 0.3mlを加え、内温 0~5℃にて攪拌した。これに亜硝酸ソーダ 78.4mg( $1.14 \times 1\text{mmol}$ )の水 1ml溶液を加え、同温 15 分間攪拌した。一方、化合物(XXV-1)496mg( $1\text{mmol}$ )の乾燥ピリジン 5ml 溶液を -25℃にて攪拌し、これに先の反応液を 8 分間で加えた。さらに -15℃から室温で 4 時間攪拌した。反応液を水に注ぎ込み酢酸エチルにて抽出した。2N-塩酸、5%炭酸水素ナトリウム水、水にて順次洗浄後、芒硝乾燥、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、クロロホルム/酢酸エチル=1/9 にて溶出する部分を集め、374mg(収率 74%)の目的物(XXVI-1)を得た。

元素分析  $\text{C}_{23}\text{H}_{29}\text{N}_5\text{O}_4\text{S}_2 \cdot 0.3\text{H}_2\text{O}$  として

計算値 C;54.27 H;5.86 N;13.76 S;12.60

実験値 C;54.25 H;5.77 N;13.87 S;12.52

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ) 3422, 3310, 1705, 1345, 1171

NMR( $\text{d}_6\text{-DMSO}$ ,  $\delta$  ppm): 0.83(d,  $J=6.9\text{Hz}$ , 3H), 0.86(d,  $J=7.2\text{Hz}$ , 3H), 1.19(s, 9H), 2.00(m, 1H), 2.59(s, 3H), 3.54(dd,  $J=6.3, 9.6\text{Hz}$ , 1H), 7.56(d,  $J=8.7\text{Hz}$ , 2H), 8.00(d,  $J=8.6\text{Hz}$ , 2H), 8.10(d,  $J=8.7\text{Hz}$ , 2H), 8.33(d,  $J=9.6\text{Hz}$ , 2H), 8.34(d,  $J=8.7\text{Hz}$ , 2H)

#### 第 5 工程

化合物(XXVI-1)353mg のジクロロメタン 2.5ml、トリフルオロ酢酸 2.5ml 混合溶液を、室温にて 3 時間攪拌した。減圧濃縮後、残渣をエチ

ルエーテルにて洗浄し、化合物(Ia-5-1)308mg (収率 98%) を得た。

融点 : 194~195℃

IR(KBr,  $\nu$  max  $\text{cm}^{-1}$ ): 1720, 1343, 1166

元素分析  $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{N}_5\text{O}_4\text{S}_2 \cdot 1.1\text{H}_2\text{O}$  として

計算値 : C;48.83 H;5.00 N;14.99 S;13.72

実験値 : C;49.13 H;5.25 N;14.55 S;13.34

実施例 2 1 0 ~ 2 5 1

実施例 2 0 9 と同様にして表 3 7 ~ 4 3 に示す化合物を合成した。

表 3 7



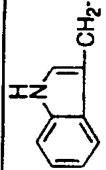
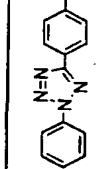
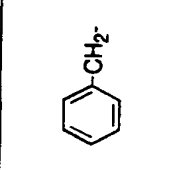
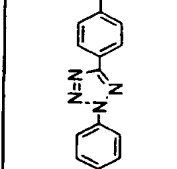
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1a</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
210			R	—	—	—
211			R	194-195	3700-2200(br), 3278, 1634, 1337, 1160	2.65(dd, J=9.3, 13.1 Hz, 1H), 2.82(dd, J=5.8, 13.1 Hz, 1H), 3.86(dt, J=5.8, 9.3 Hz, 1H), 7.72(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> q, J=8.1 Hz, 2H), 8.19(A <sub>2</sub> B <sub>2</sub> q, J=8.1 Hz, 2H), 8.49(d, J=9.3 Hz, 1H), 8.88(s, 1H), 10.69(s, 1H)



表 3 9

$R^{18}SO_2NH\begin{matrix} R^1 \\ \star \end{matrix}COOH \quad (Ia)$						
実施例 No.	$R^1$	$R^{18}$	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR ( $\nu$ cm-1) (KBr)	元素分析
212			RS	199-202	1734, 1337 1161	$C_{25}H_{22}N_6O_4S \cdot 0.5EtHylether$ Calc. C:60.10 H:5.04 N:15.57 S:5.94 Foun. C:60.41 H:4.69 N:15.52 S:5.57
213			RS	224-225	1728, 1338 1166	$C_{24}H_{19}FN_6O_4S \cdot 0.4EtHylether$ Calc. C:57.35 H:4.32 F:3.54 N:15.67 S:5.98 Foun. C:56.74 H:4.37 F:3.47 N:15.17 S:5.68
214	$(CH_3)_2CHCH_2-$		R	202-204	1720, 1595 1338, 1170	$C_{19}H_{21}N_6O_4S$ Calc. C:54.93 H:5.09 N:16.86 S:7.72 Foun. C:54.75 H:5.14 N:16.81 S:7.55
215	$(CH_3)_2CH-$		R	221-222	1696, 1594 1349, 1173	$C_{18}H_{19}N_6O_4S$ Calc. C:53.38 H:4.83 N:17.29 S:7.92 Foun. C:53.38 H:4.80 N:17.05 S:7.67
216			RS	145-148	1727, 1337 1163	—
217			R	203-205	1735, 1495 1336, 1160	$C_{28}H_{23}N_6O_4S \cdot 0.6H_2O$ Calc. C:62.70 H:4.55 N:13.06 S:5.98 Foun. C:62.61 H:4.50 N:13.29 S:5.87
218			RS	225-227	1721, 1418 1344, 1163	$C_{26}H_{21}N_6O_4S \cdot 0.2H_2O$ Calc. C:62.07 H:4.29 N:13.92 S:6.37 Foun. C:61.93 H:4.30 N:14.01 S:6.43
219			R	111-114	1727, 1703 1459, 1332 1165	$C_{25}H_{20}N_6O_5S \cdot H_2O$ Calc. C:56.17 H:4.15 N:15.72 S:6.00 Foun. C:56.20 H:4.18 N:15.68 S:6.10

表 4 0

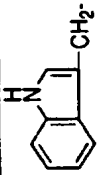
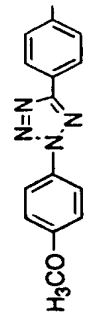
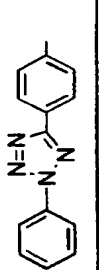
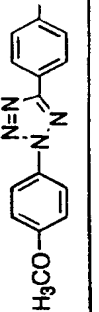
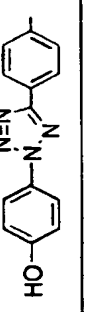
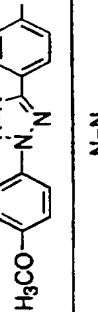
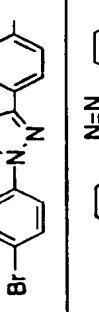
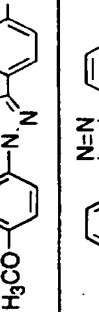
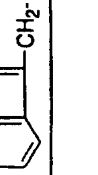

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1a</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
2 2 0			R	195-196	1749, 1719 1331, 1165	C <sub>25</sub> H <sub>22</sub> N <sub>6</sub> O <sub>5</sub> S Calc. C:57.91 H:4.28 N:16.21 S:6.18 Found. C:57.77 H:4.29 N:16.01 S:6.37
2 2 1	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> )CH-		R	205-207	1730, 1693 1349, 1173	C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S Calc. C:54.93 H:5.09 N:16.86 S:7.72 Found. C:54.71 H:5.09 N:16.70 S:7.56
2 2 2	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> )CH-		R	204-207	1729, 1693 1337, 1170	C <sub>20</sub> H <sub>23</sub> N <sub>5</sub> O <sub>5</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:53.06 H:5.30 N:15.47 S:7.08 Found. C:53.13 H:5.13 N:15.12 S:7.14
2 2 3	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	190 decomp.	1718, 1601 1385, 1162	-
2 2 4	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	195-197	1719, 1304 1162	C <sub>20</sub> H <sub>23</sub> N <sub>5</sub> O <sub>5</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:53.06 H:5.30 N:15.47 S:7.08 Found. C:53.13 H:5.13 N:15.12 S:7.14
2 2 5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	227-228	1696, 1348 1171	C <sub>18</sub> H <sub>18</sub> BrN <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S·0.8H <sub>2</sub> O Calc. C:43.70 H:3.99 Br:16.15 N:14.16 S:6.48 Found. C:43.93 H:3.85 Br:15.92 N:13.87 S:6.47
2 2 6	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-		R	204-207	1698, 1344 1168	-
2 2 7			R	203-205	1757, 1738 1331, 1163	-

表 4 1

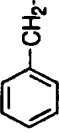
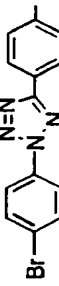
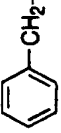
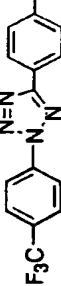
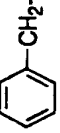
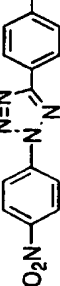
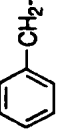
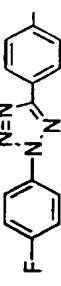
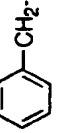
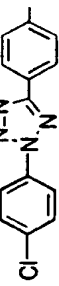
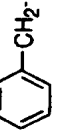
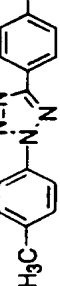
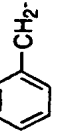
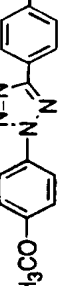
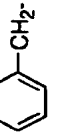
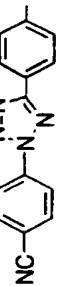
实施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
2 2 8			R	197-199	1744, 1325 1154	-
2 2 9			R	197-198	1738, 1707 1328, 1169	C <sub>23</sub> H <sub>18</sub> F <sub>3</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S Calc. C:53.38 H:3.51 F:11.01 N:13.53 S:6.20 Foun. C:53.11 H:3.55 F:10.89 N:13.66 S:6.31
2 3 0			R	190-191	1730, 1597 1345, 1161	C <sub>22</sub> H <sub>18</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:52.67 H:3.78 N:16.73 S:6.39 Foun. C:52.73 H:3.92 N:16.53 S:6.55
2 3 1			R	205-207	1730, 1509 1236, 1165	C <sub>22</sub> H <sub>18</sub> FN <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:56.09 H:3.94 F:4.03 N:14.87 S:6.81 Foun. C:56.10 H:4.09 F:4.12 N:14.84 S:7.08
2 3 2			R	204-206	1730, 1493 1346, 1164	C <sub>22</sub> H <sub>18</sub> ClN <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S·0.6H <sub>2</sub> O Calc. C:53.41 H:3.91 Cl:7.17 N:14.16 S:6.48 Foun. C:53.33 H:3.90 Cl:7.22 N:14.19 S:6.68
2 3 3			R	226-227	1732, 1697 1509, 1373 1345, 1170	C <sub>23</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S·1.2H <sub>2</sub> O Calc. C:56.94 H:4.86 N:14.44 S:6.61 Foun. C:56.88 H:4.49 N:14.31 S:6.72
2 3 4			R	214-216	1732, 1697 1345, 1168	C <sub>23</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>5</sub> S·1.7H <sub>2</sub> O Calc. C:54.15 H:4.82 N:13.73 S:6.29 Foun. C:54.05 H:4.35 N:13.60 S:6.77
2 3 5			R	190-192	1731, 1605 1336, 1160	C <sub>23</sub> H <sub>18</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub> S·0.8H <sub>2</sub> O Calc. C:56.50 H:4.04 N:17.19 S:6.56 Foun. C:56.52 H:4.16 N:17.00 S:6.52

表 4 2

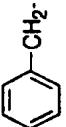
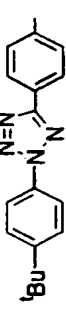
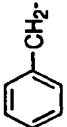
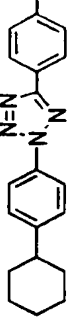
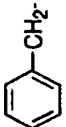
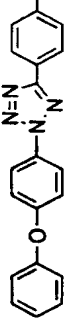
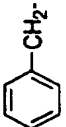
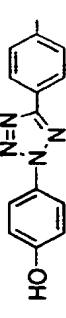
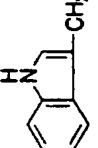
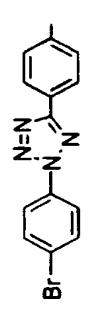
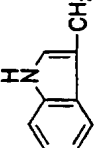
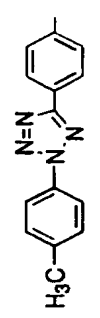

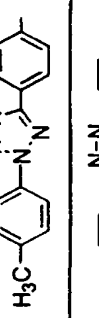
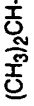
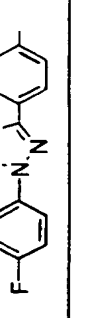
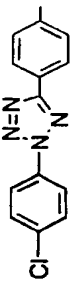
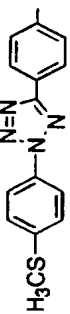
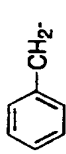
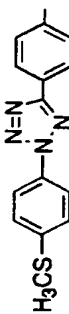
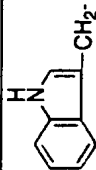
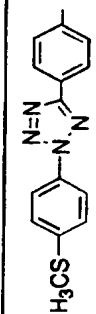
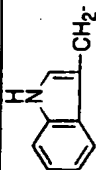
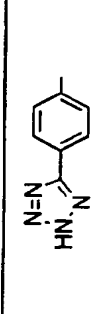
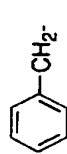
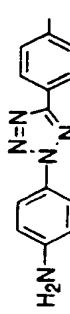
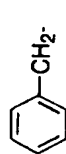
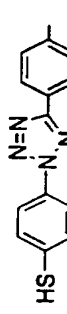
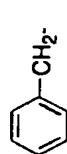
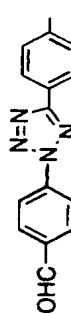
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	R <sup>18</sup> -SO <sub>2</sub> NH <sup>*</sup> -COOH (Ia)		IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
				融点 (分解点) m.pt.(°C)			
2 3 6			R	224-226		1738, 1328 1314, 1149	C <sub>26</sub> H <sub>27</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S Calc. C: 61.77 H: 5.38 N: 13.85 S: 6.34 Foun. C: 61.59 H: 5.45 N: 13.89 S: 6.27
2 3 7			R	225-227		1739, 1512 1329, 1178	C <sub>28</sub> H <sub>29</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S•0.3H <sub>2</sub> O Calc. C: 62.62 H: 5.56 N: 13.04 S: 5.97 Foun. C: 62.46 H: 5.52 N: 13.43 S: 6.28
2 3 8			R	182-184		1587, 1506 1242, 1159	-
2 3 9			R	226-228		1713, 1514 1341, 1159	-
2 4 0			R	205-207		1744, 1716 1490, 1327 1159	C <sub>24</sub> H <sub>19</sub> BrN <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S•1.7H <sub>2</sub> O Calc. C: 48.20 H: 3.78 Br: 13.36 N: 14.05 S: 5.36 Foun. C: 48.27 H: 3.75 Br: 13.16 N: 14.11 S: 5.38
2 4 1			R	199-201		1718, 1685 1334, 1170	C <sub>25</sub> H <sub>22</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S•0.6H <sub>2</sub> O Calc. C: 58.49 H: 4.56 N: 16.37 S: 6.25 Foun. C: 58.52 H: 4.69 N: 16.71 S: 5.90
2 4 2			R	206-207		1716, 1346 1165	C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S•0.8H <sub>2</sub> O Calc. C: 53.09 H: 5.30 N: 16.29 S: 7.46 Foun. C: 53.20 H: 5.14 N: 16.06 S: 7.70
2 4 3			R	208-209		1746, 1726 1715, 1334 1159	C <sub>18</sub> H <sub>18</sub> FN <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S•0.2H <sub>2</sub> O Calc. C: 51.11 H: 4.38 F: 4.49 N: 16.55 S: 7.58 Foun. C: 50.90 H: 4.37 F: 4.89 N: 16.28 S: 7.46

表 4 3

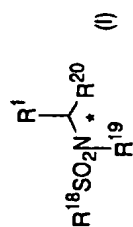
$R^{18}\text{-SO}_2\text{NH}\text{-}\overset{R^1}{\underset{ }{\text{C}}}\text{-COOH}$ (Ia)						
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	元素分析
244	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	223-225	1696,1348 1171	-
245	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		R	194-195 @	1720,1343 1166	C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·1.1H <sub>2</sub> O Calc. C:48.83 H:5.00 N:14.99 S:13.72 Foun. C:49.13 H:5.25 N:14.55 S:13.34
246			R	222-224	1753,1497 1325,1165	C <sub>23</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·0.2H <sub>2</sub> O Calc. C:55.34 H:4.32 N:14.03 S:12.85 Foun. C:55.37 H:4.35 N:14.00 S:12.86
247			R	213-216	1718,1677 1495,1333 1170	C <sub>25</sub> H <sub>21</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub> ·1.1H <sub>2</sub> O Calc. C:54.16 H:4.40 N:15.16 S:11.57 Foun. C:54.20 H:4.66 N:15.09 S:11.62
248			R	>220	1698,1430 1327,1163	C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub> S·0.4H <sub>2</sub> O Calc. C:51.52 H:4.04 N:20.03 S:7.64 Foun. C:51.34 H:3.96 N:19.76 S:8.02
249			R	-	-	-
250			R	-	-	-
251			R	-	-	-

実施例 2 5 2 ～ 2 6 6

実施例 1 5 7 と同様にして表 4 4 ～ 4 5 に示す化合物を合成した。

表 4 4





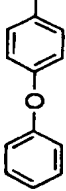
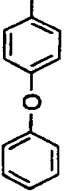
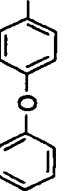
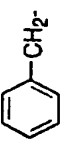
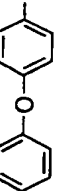
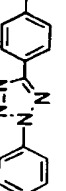
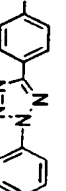
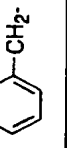
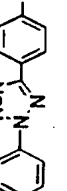
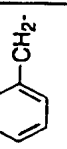
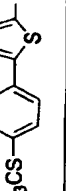
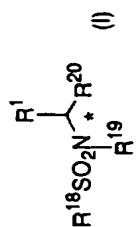
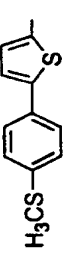
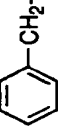
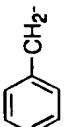
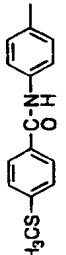
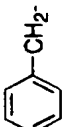
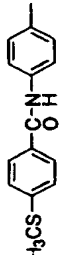
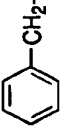
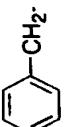
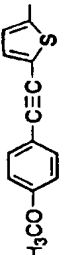
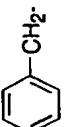
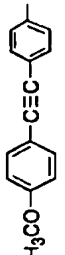
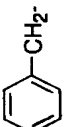
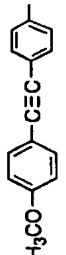
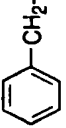
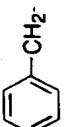
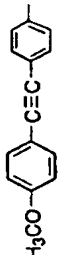
実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	R <sup>19</sup>	R <sup>20</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR (δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
2 5 2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		-CH <sub>3</sub>	-COOH	R	-	1715, 1583 1340, 1151	0.96(d, J=6.6Hz, 3H) 1.01(d, 6.8Hz, 3H) 2.87(s, 3H) 4.17(d, J=10.4Hz, 1H)
2 5 3	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		-CH <sub>3</sub>	-CONHOH	R	110-111	3323, 1678 1328, 1150	0.71(d, J=6.6Hz, 3H) 0.88(d, 6.4Hz, 3H) 2.88(s, 3H) 3.48(d, J=10.8Hz, 1H)
2 5 4	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-			-CONHOH	R	148-150	3344, 1684 1323, 1149	0.55(d, J=6.8Hz, 3H) 0.82(d, 6.6Hz, 3H) 3.74(s, 3H)
2 5 5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	-COOH	R	-	3700-2200br 1681, 1319 1212	0.91(d, J=5.6Hz, 6H) 1.52-1.69(m, 4H) 3.84(d, J=10.4Hz, 1H)
2 5 6	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		-CH <sub>3</sub>	-COOH	R	206-207	3300-2400br 1711, 1336 1185	0.95(d, J=6.6Hz, 3H) 0.97(d, 6.8Hz, 3H) 2.89(s, 3H) 4.20(d, J=10.6Hz, 1H)
2 5 7	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> -		-CH <sub>3</sub>	-COOH	R	132-132.5	3300-2400br 1719, 1340 1153	0.92(d, J=6.6Hz, 3H) 0.97(d, 6.6Hz, 3H) 2.84(s, 3H) 4.73(t, J=7.4Hz, 1H)
2 5 8				-COOH	R	-	3640-2400br 1736, 1717 1694, 1346 1162	2.78(d, J=13.8, 7.2Hz, 1H) 3.14(d, J=14.8, 7.4Hz, 1H) 4.43(d, J=16.4Hz, 1H) 4.68(d, J=16.4Hz, 1H)
2 5 9	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-		-CH <sub>3</sub>	-COOH	R	141-144	3284br, 1745 1714, 1323 1131	0.96(d, J=6.4Hz, 3H) 0.97(d, J=6.4Hz, 3H) 2.52(s, 3H), 2.93(s, 3H)

表 4 5

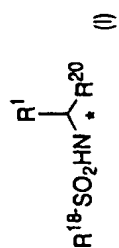


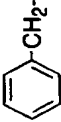

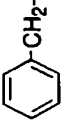

実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>18</sup>	R <sup>19</sup>	R <sup>20</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
260	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	H <sub>3</sub> CS- 		-COOH	R	-	3600-2400br 1718, 1344 1151	0.72(d, J=6.4Hz, 3H) 0.85(d, J=6.4Hz, 3H) 2.47(s, 3) 4.15(d, J=10.2Hz, 1H) 4.51(d, J=15.5Hz, 1H) 4.73(d, J=15.5Hz, 1H)
261		H <sub>3</sub> CS- 	-CH <sub>3</sub>	-COOH	R	-	3600-2400br 1719, 1655 1592, 1320 1154	2.54(s, 3H) 2.78(s, 3H) 2.85(d, d, J=14.0, 9.4Hz, 1H) 3.16(d, d, J=14.0, 6.0Hz, 1H) 4.76(d, d, J=10.0, 5.8Hz, 1H)
262		H <sub>3</sub> CS- 		-COOH	R	-	-	-
263		H <sub>3</sub> CO- 	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	-COOH	R	-	-	-
264		H <sub>3</sub> CO- 	-CH <sub>3</sub>	-COOH	R	-	-	-
265		H <sub>3</sub> CO- 		-COOH	R	-	-	-
266		H <sub>3</sub> CO- 	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	-COOH	R	-	-	-

## 実施例 2 6 7

実施例 9 2 と同様にして表 4 6 に示す化合物を合成した。

## 表 4 6



実施例 No.	R <sup>1</sup>	R <sup>1A</sup>	R <sup>20</sup>	*	融点 (分解点) m.pt.(°C)	IR (ν cm <sup>-1</sup> ) (KBr)	<sup>1</sup> H-NMR(δ ppm) d <sub>6</sub> -DMSO
267			-CONHOH	R	156-158	3700-2400br, 3267, 2217, 1671, 1321, 1161	2.62(dd, J=8.4, 13.5Hz, 1H), 2.80(dd, J=6.0, 13.5Hz, 1H), 3.82(ddd, J=6.0, 8.4, 8.7Hz, 1H), 8.38(d, J=8.7Hz, 1H)
267			-COOH	R	176-178	2200-3700br, 3430, 3292, 1728, 1324, 1162	2.73(dd, J=9.3, 13.6Hz, 1H), 2.98(dd, J=5.4, 13.5Hz, 1H), 3.92(dt, J=5.4, 9.3Hz, 1H), 8.42(d, J=9.3Hz, 1H)

以下に本発明化合物についての実験例を示すが、被験化合物は実施例および表中で用いたものと対応する。

#### 実験例

##### (1) MMP-9(92kDa、ゼラチナーゼ B)の単離・精製

以下の文献を参照し、IV型コラゲナーゼ(MMP-9)を精製した。

Scott M. Wilhelm et al, J. Biol. Chem., 264, 17213-17221, (1989) SV40-transformed Human Lung Fibroblasts Secrete a 92-kDa Type IV Collagenase Which Is Identical to That Secreted by Normal Human Macrophages (SV40 で形質転換されたヒト肺繊維芽細胞は正常ヒトのマクロファージにより分泌されたものと同じの 92-kDa IV型コラゲナーゼを分泌する); Yasunori Okada et al, J. Biol. Chem., 267, 21712-21719, (1992) Matrix Metalloproteinase 9 (92-kDa Gelatinase/Type IV Collagenase) from HT 1080 Human Fibrosarcoma Cells (HT 1080 株のヒトの線維芽肉腫細胞からのマトリックスメタロプロテイナーゼ 9 (92k-Da ゼラチナーゼ/IV型コラゲナーゼ); Robin V. Ward et al, Biochem. J., (1991) 278, 179-187 The purification of tissue inhibitor of metalloproteinase-2 from its 72kDa progelatinase complex (72kDa プロゼラチナーゼ複合体からのメタロプロテイナーゼ-2の組織阻害剤の精製);

MMP-9はヒト線維芽肉腫 ATCC HT 1080 株を 12-テトラデカノイルホルボル-13-アセテート(TPA)で刺激することにより培養液中に分泌される。この培養液にはゼラチン-ザイモグラフィー法(Hidekazu Tanaka et al, (1993) Biochem. Biophys. Res. Commun., 190, 732-740, マウスの 105-kDa ゼラチナーゼ cDNA の分子クローニングおよび発現)で MMP-9 が産生している事を確認した。この HT1080 株の培養上清液を濃縮し、ゼラチンセファロース 4B、コンカナバリン A セファロース及

びセファクリル S-200 で精製した。この精製 pro-MMP-9(92kDa、ゼラチナーゼ B)はゼラチン-ザイモグラフィ法で単一の活性バンドを示した。次いで、トリプシンで活性化を行い活性型 MMP-9 を得た。

## (2) IV 型 コラゲナーゼ阻害剤アッセイ方法

コラゲナーゼは前記 MMP-9、基質及び測定キットは(株)ヤガイの IV 型コラゲナーゼ活性測定キットを使用し、アッセイ法は(株)ヤガイの処方に従った。阻害剤のアッセイは 1 つの化合物(阻害剤)について次の 4 つのアッセイを行う。

- (A) 基質(IV 型コラーゲン)、酵素(MMP-9)、阻害剤
- (B) 基質(IV 型コラーゲン)、阻害剤
- (C) 基質(IV 型コラーゲン)、酵素(MMP-9)
- (D) 基質(IV 型コラーゲン)

それぞれについて(株)ヤガイのアッセイ方法に従い、蛍光強度を測定し、次式により阻害(%)を求めた。

$$\text{阻害}(\%) = \{ 1 - (A - B) / (C - D) \} \times 100$$

IC<sub>50</sub> は阻害(%)が 50%になる濃度を示す。結果を表 47～表 54 に示す。

表 47

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
1	1a-1-1	0.24	1b-1-1	0.030
2	1a-1-2	2.6	1b-1-2	0.04
3	1a-1-3	0.18	1b-1-3	0.005
4	1a-1-4	2.25		
5	1a-1-5	0.81	1b-1-5	0.041
6	1a-1-6	0.68	1b-1-6	0.034
7			1b-1-7	0.028
8	1a-1-8	2.0	1b-1-8	2.0
9			1b-1-9	0.41
10			1b-1-10	2.1
11			1b-1-11	1.7
12			1b-1-12	0.085
13			1b-1-13	0.38
14	1a-1-14	3.7	1b-1-14	0.11
15			1b-1-15	0.027
16	1a-1-16	0.520	1b-1-16	0.0108
17	1a-1-17	0.205	1b-1-17	0.0203
18	1a-1-18	0.500	1b-1-18	0.0282
20			1b-1-20	0.134
21	1a-1-21	4.65	1b-1-21	0.0041
23			1b-1-23	0.073
24			1b-1-24	0.2
26			1b-1-26	1.3
27			1b-1-27	3.0
30	1a-1-30	1.16	1b-1-30	0.213
31			1b-1-31	0.0129

表 4 8

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
33	1a-1-33	0.24	1b-1-33	0.005
35	1a-1-35	2.6	1b-1-35	0.0216
38	1a-1-38	0.018		
40	1a-1-40	0.076		
41	1a-1-41	0.312		
42	1a-1-42	0.0123		
43	1a-1-43	0.625		
44	1a-1-44	1.910		
45	1a-1-45	0.040		
46	1a-1-46	1.12		
47	1a-1-47	0.389		
48	1a-1-48	1.15		
49	1a-1-49	0.249		
50	1a-1-50	0.553		
51	1a-1-51	0.110		
52	1a-1-52	0.329		
53	1a-1-53	1.8		
54	1a-1-54	0.075		
55	1a-1-55	0.0398		
60	1a-1-60	1.31	1b-1-60	0.0012
61	1a-1-61	0.247	1b-1-61	0.247
62			1b-1-62	3.50
63	1a-1-63	1.05	1b-1-63	0.00039
64	1a-1-64	1.90	1b-1-64	0.0037
65	1a-1-65	0.291	1b-1-65	0.0035



表 4 9

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
67	1a-1-67		1b-1-67	0.0061
68	1a-1-68	0.231		
80	1a-1-80	1.91		
83	1a-1-83	1.77		
85	1a-1-85	1.2	1b-1-85	0.013
86	1a-1-86	0.35	1b-1-86	0.0053
87			1b-1-87	0.940
93	1a-2-2	0.237		
94	1a-2-3	0.0109		
95	1a-2-4	0.0759		
96	1a-2-5	0.123		
97	1a-2-6	0.088		
98	1a-2-7	0.0699		
100	1a-2-9	0.0577		
101	1a-2-10	0.023		
102	1a-2-11	0.0475		
103	1a-2-12	0.0981		
104	1a-2-13	3.28		
105	1a-2-14	2.98		
106	1a-2-15	0.133		
107	1a-2-16	0.325		
109	1a-2-18	1.19		
110	1a-2-19	0.203		
111	1a-2-20	3.41		
112	1a-2-21	3.74		
114	1a-2-23	0.929		

表 5 0

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
115	1a-2-24	0.161
117	1a-2-26	1.19
118	1a-2-27	0.088
119	1a-2-28	1.11
120	1a-2-29	1.53
121	1a-2-30	0.0736
122	1a-2-31	0.224
123	1a-2-32	0.0234
124	1a-2-33	0.0218
125	1a-2-34	0.0144
126	1a-2-35	0.156
127	1a-2-36	0.0243
128	1a-2-37	0.0922
129	1a-2-38	0.222
160	1a-3-2	0.040
161	1a-3-3	0.0108
162	1a-3-4	0.873
163	1a-3-5	0.0126
164	1a-3-6	0.0965
165	1a-3-7	0.230
166	1a-3-8	1.28
167	1a-3-9	0.014
168	1a-3-10	0.0083
169	1a-3-11	0.244
170	1a-3-12	2.03
171	1a-3-13	0.0395

表 5 1

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
177	1a-4-2	0.684
178	1a-4-3	0.0252
179	1a-4-4	2.36
180	1a-4-5	0.045
181	1a-4-6	0.0539
182	1a-4-7	0.0059
183	1a-4-8	0.0027
184	1a-4-9	0.00325
185	1a-4-10	0.0422
186	1a-4-11	0.0982
187	1a-4-12	0.177
188	1a-4-13	0.843
189	1a-4-14	0.0375
190	1a-4-15	0.0597
191	1a-4-16	0.0095
192	1a-4-17	0.324
193	1a-4-18	0.722
195	1a-4-20	1.1
196	1a-4-21	0.0573
197	1a-4-22	0.0161
198	1a-4-23	0.493
199	1a-4-24	2.06
200	1a-4-25	0.173
201	1a-4-26	0.252
202	1a-4-27	0.0114
203	1a-4-28	0.173

表 5 2

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
204	1a-4-29	3.95		
207	1a-4-30	4.44		
210	1a-5-2	0.024		
211	1a-5-3	0.210	1b-211	0.00565
212	1a-5-4	0.393		
213	1a-5-5	0.128		
214	1a-5-6	0.832		
215	1a-5-7	0.110		
216	1a-5-8	0.107		
218	1a-5-10	0.744		
219	1a-5-11	0.574		
220	1a-5-12	0.0167		
221	1a-5-13	0.316		
222	1a-5-14	0.078		
223	1a-5-15	0.349		
224	1a-1-16	0.0101		
225	1a-5-17	0.0122		
226	1a-5-18	0.166		
227	1a-5-19	0.0198		
228	1a-5-20	0.106		
229	1a-5-21	0.215		
230	1a-5-22	0.281		
231	1a-5-23	0.197		
232	1a-5-24	0.144		
233	1a-5-25	0.0864		
234	1a-5-26	0.153		

表 5 3

実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
235	1a-5-27	0.265		
236	1a-5-28	0.304		
237	1a-5-29	1.32		
238	1a-5-30	2.85		
239	1a-5-31	0.243		
240	1a-5-32	0.0041		
241	1a-5-33	0.0131		
242	1a-5-34	0.0239		
243	1a-5-35	0.0529		
244	1a-5-36	0.0165		
245	1a-5-37	0.0059		
246	1a-5-38	0.0108		
247	1a-5-39	0.0035		
267	1a-2-66	1.5	1b-2-66	0.011

表 5 4

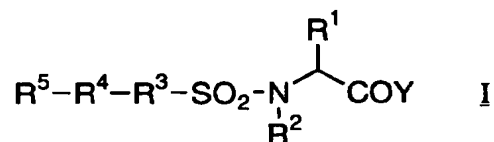
実施例No.	化合物No.	IC <sub>50</sub> (μM)
2 5 2	1-252	0. 2 4
2 5 3	1-253	0. 0 0 0 0 3 9
2 5 4	1-254	0. 0 0 0 6 3
2 5 5	1-255	0. 5 2 9
2 5 6	1-256	0. 6 0 1
2 5 7	1-257	0. 7 7 6
2 5 8	1-258	0. 9 0 8
2 5 9	1-259	0. 1 3 0
2 6 0	1-260	0. 1 5 9
2 6 1	1-260	0. 1 8 2

本発明化合物は、強いIV型コラゲナーゼ阻害活性を示した。

#### 産業上の利用可能性

本発明化合物は、強いメタロプロテイナーゼ阻害活性、とりわけMMP阻害活性を有するので、変形性関節症、関節リウマチ、角膜潰瘍、歯周病、腫瘍の転移または浸潤、ウイルス感染症（例えば、HIV感染症）の進行、閉塞性動脈硬化症、動脈硬化性動脈瘤、粥状動脈硬化症、再狭窄、敗血症、敗血症ショック、冠状血栓症、異常血管新生、強膜炎、多発性硬化症、開放角緑内障、網膜症、増殖性網膜症、血管新生緑内障、翼状皮膚、角膜炎、水泡性表皮剥離、乾癬、糖尿病、腎炎、神経性疾患、歯肉炎、腫瘍増殖、腫瘍血管新生、眼腫瘍、血管線維腫、血管腫、熱病、出血、凝固、悪液質、食欲不振、急性感染症、ショック、自己免疫症、マラリア、クローン病、髄膜炎、および胃腸潰瘍の予防または治療に有用と考えられる。

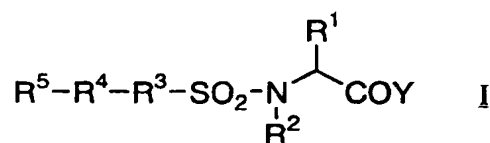
## 請求の範囲

1. 式 I :

[式中、 $\text{R}^1$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $\text{R}^2$ は水素、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $\text{R}^3$ は単結合、置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン； $\text{R}^4$ は単結合、 $-(\text{CH}_2)_m-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}-\text{NH}-$ 、 $-\text{N}=\text{N}-$ 、 $-\text{N}(\text{R}^A)-$ 、 $-\text{NH}-\text{CO}-\text{NH}-$ 、 $-\text{NH}-\text{CO}-$ 、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}_2\text{NH}-$ 、 $-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{N}=\text{CH}-$ またはテトラゾールジイル； $\text{R}^5$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよい $\text{C}_3\sim\text{C}_8$ シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよい非芳香性複素環式基； $\text{R}^A$ は水素または低級アルキル； $\text{Y}$ は $\text{NHOH}$ または $\text{OH}$ ； $m$ は1または2；ただし $\text{Y}$ が $\text{NHOH}$ の時は $\text{R}^2$ は水素である]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物を含有するメタロプロテインナーゼ阻害剤。

2. 式 I :



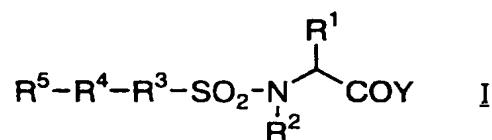


〔式中、 $\text{R}^1$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $\text{R}^2$ は水素、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $\text{R}^3$ は単結合、置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン； $\text{R}^4$ は単結合、 $-(\text{CH}_2)_m-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}-\text{NH}-$ 、 $-\text{N}=\text{N}-$ 、 $-\text{N}(\text{R}^A)-$ 、 $-\text{NH}-\text{CO}-\text{NH}-$ 、 $-\text{NH}-\text{CO}-$ 、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}_2\text{NH}-$ 、 $-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{N}=\text{CH}-$ またはテトラゾールジイル； $\text{R}^5$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよい $\text{C}_3\sim\text{C}_8$ シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよい非芳香性複素環式基； $\text{R}^A$ は水素または低級アルキル； $\text{Y}$ は $\text{NHOH}$ または $\text{OH}$ ； $m$ は1または2；ただし $\text{Y}$ が $\text{NHOH}$ の時は $\text{R}^2$ は水素であり、 $\text{R}^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $\text{R}^4$ が $-\text{CO}-\text{NH}-$ または $-\text{NH}-\text{CO}-$ の時、 $\text{R}^5$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールであり、 $\text{R}^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $\text{R}^4$ がテトラゾールジイルの時、 $\text{R}^5$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールであり、 $\text{R}^3$ が置換されていてもよいアリーレン、 $\text{R}^4$ が単結合の時、 $\text{R}^5$ は低級ア

ルキル、低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているアリール、または低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているヘテロアリールであり、 $R^3$ および $R^4$ はともに単結合ではなく、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレンである時、 $R^4$ は $-O-$ でない]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物を含有するメタロプロテイナーゼ阻害剤。

3. I V型コラゲナーゼ阻害剤である請求項1または2に記載のメタロプロテイナーゼ阻害剤。

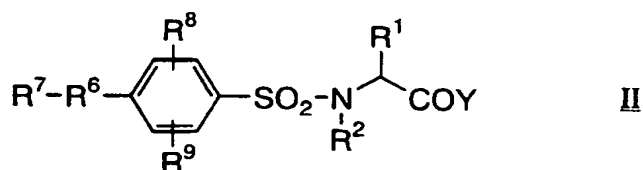
4. 式 I :



[式中、 $R^1$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $R^2$ は水素、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールアルキル； $R^3$ は単結合、置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン； $R^4$ は単結合、 $-(CH_2)_m-$ 、 $-CH=CH-$ 、 $-C\equiv C-$ 、 $-CO-$ 、 $-CO-NH-$ 、 $-N=N-$ 、 $-N(R^A)-$ 、 $-NH-CO-NH-$ 、 $-NH-CO-$ 、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO_2NH-$ 、 $-SO_2-NH-N=CH-$ またはテトラゾールジイル； $R^5$ は置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよい $C_3\sim C_8$ シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換されて

いてもよいヘテロアリールまたは置換されていてもよい非芳香性複素環式基； $R^A$ は水素または低級アルキル； $Y$ は $NHOH$ または $OH$ ； $m$ は1または2；ただし $Y$ が $NHOH$ の時は $R^2$ は水素であり、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ が $-CO-NH-$ または $-NH-CO-$ の時、 $R^5$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールであり（ $R^3$ がフェニレン、 $R^4$ が $-CO-NH-$ の時、 $R^1$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $R^5$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2, 4-ジクロロフェニルではない）、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレン、 $R^4$ がテトラゾールジイルの時、 $R^5$ は低級アルキル、置換されていてもよいアリール、または置換されていてもよいヘテロアリールであり、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレン、 $R^4$ が単結合の時、 $R^5$ は低級アルキル、低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているアリール、または低級アルキルもしくは置換されていてもよいアリールで置換されているヘテロアリールであり、 $R^3$ および $R^4$ はともに単結合ではなく、 $R^3$ が置換されていてもよいアリーレンまたは置換されていてもよいヘテロアリーレンである時、 $R^4$ は $-O-$ でない]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

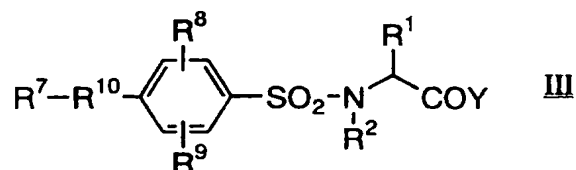
5. 式 II :



（式中、 $R^6$ は $-CH=CH-$ 、 $-C\equiv C-$ 、 $-N=N-$ 、 $-NH-CO-NH-$ 、 $-S-$ 、 $-SO_2NH-$ 、または $-SO_2-NH-N=CH$

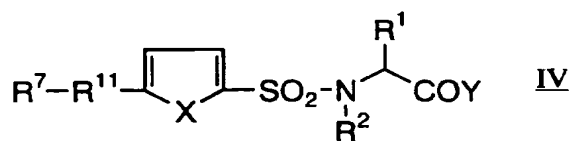
— ;  $R^7$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール ;  $R^8$ および $R^9$ はそれぞれ独立して、水素、低級アルコキシ、またはニトロ ;  $R^1$ 、 $R^2$ および $Y$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

6. 式 III :



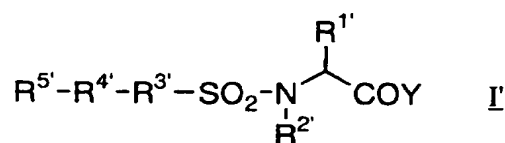
[式中、 $R^{10}$ は $-(\text{CH}_2)_m-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}-\text{NH}-$ 、 $-\text{N}(R^A)-$ 、 $-\text{NH}-\text{CO}-$ 、またはテトラゾールジイル ;  $m$ は1または2 ;  $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^A$ 、および $Y$ は前記と同意義。ただし、 $R^{10}$ が $-\text{NH}-\text{CO}-$ の時、 $R^1$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $R^7$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2,4-ジクロロフェニルではない]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

7. 式 IV :



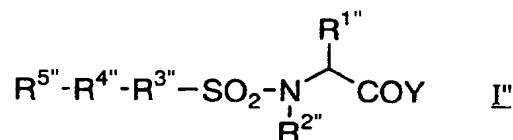
(式中、 $R^{11}$ は単結合、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、または $-\text{C}\equiv\text{C}-$  ;  $X$ は酸素原子または硫黄原子 ;  $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ および $Y$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

8. 式 I' :



〔式中、 $\text{R}^1$  は、ベンジル、（インドール-3-イル）メチル、（1-メチルインドール-3-イル）メチル、（5-メチルインドール-3-イル）メチル、（5-フルオロインドール-3-イル）メチル、（1-アセチルインドール-3-イル）メチル、（1-メチルスルホニルインドール-3-イル）メチル、（1-アルコキシカルボニル-3-イル）メチル（例えば、エトキシカルボニルメチル）、または *i*-プロピル； $\text{R}^2$  は水素原子、メチル、4-アミノブチル、またはベンジル； $\text{R}^3$  は1, 4-フェニレン、 $\text{R}^4$  は-O-、 $\text{R}^5$  はフェニルまたは4-ヒドロキシフェニル；Yは前記と同意義〕で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

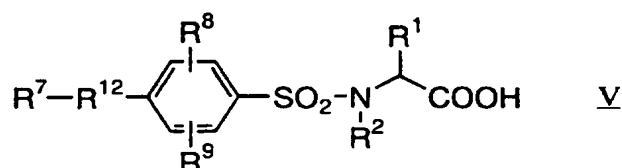
9. 式 I' :



〔式中、 $\text{R}^{1''}$  は4-チアゾリルメチル、（インドール-3-イル）メチル、（5-メトキシインドール-3-イル）メチル、1-ナフチルメチル、2-ナフチルメチル、4-ビフェニリルメチル、2, 2, 2-トリフルオロエチル、2-フェニルエチル、ベンジル、*i*-プロピル、4-ニトロベンジル、4-フルオロベンジル、シクロヘキシルメチル、（1-メチルインドール-3-イル）メチル、（5-メチルインドール-3-イル）メチル、（5-フルオロインドール-3-イル）メチル、（ピリジン-4-イル）メチル、（ベンゾチアゾール-2-イル）メチル、（フェニル）（ヒドロキシ）メチル、フェニル、カルボキシメチル、2

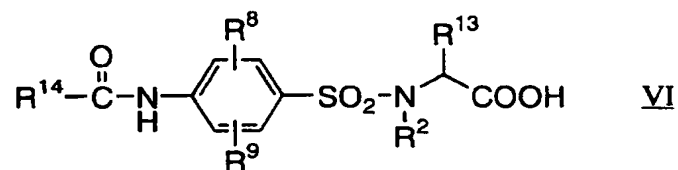
ーカルボキシエチル、ヒドロキシメチル、フェニルメトキシメチル、4ーカルボキシベンジル、(ベンゾイミダゾールー2ーイル)メチル、(1ーメチルスルホニルインドールー3ーイル)メチル、または(1ーエトキシカルボニルインドールー3ーイル)メチル； $R^{2'}$ は水素原子； $R^{3'}$ は1, 4ーフェニレン； $R^{4'}$ は単結合； $R^{5'}$ はフェニル、3ーメトキシフェニル、4ーメトキシフェニル、4ーメチルフェニル、4ーtertーブチルフェニル、4ートリフルオロメチルフェニル、4ーフルオロフェニル、4ーメチルチオフェニル、4ービフェニル、2ーチエニル、ベンゾオキサゾールー2ーイル、ベンゾチアゾールー2ーイル、またはテトラゾールー2ーイル；Yは前記と同意義]で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

10. 式 V :



(式中、 $R^{12}$ は $-CH=CH-$ または $-C\equiv C-$ ； $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

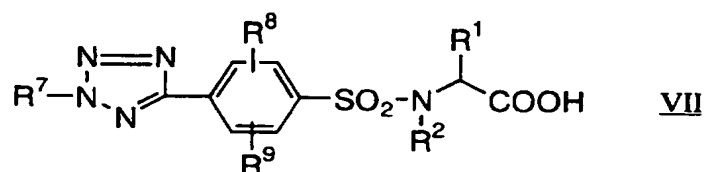
11. 式 VI :



(式中、 $R^2$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義、 $R^{13}$ は置換されていてよい低級アルキル、置換されていてよいアリール、置換されていてよいアラルキル、置換されていてよいヘテロアリールまたは置換さ

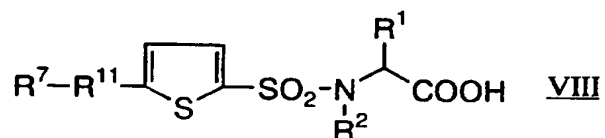
れていてもよいヘテロアリールアルキル、 $R^{14}$ は置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールを示す。ただし、 $R^{13}$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $R^{14}$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2,4-ジクロロフェニルではない)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

12. 式 VII :



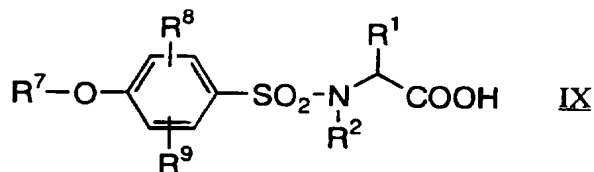
(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

13. 式 VIII :



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、および $R^{11}$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

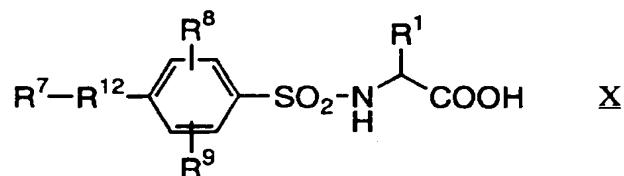
14. 式 IX :



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、および $R^9$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、また

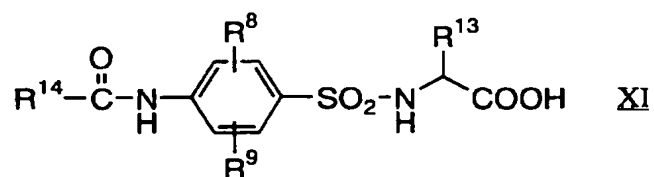
はそれらの水和物。

15. 式 X :



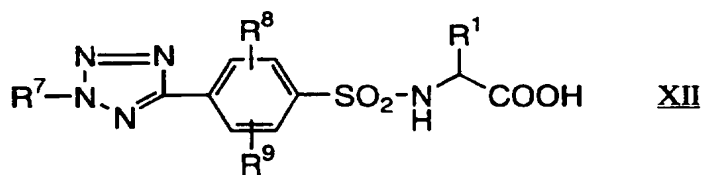
(式中、 $\text{R}^{12}$ は $-\text{CH}=\text{CH}-$ または $-\text{C}\equiv\text{C}-$ ;  $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

16. 式 XI :



(式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^8$ 、 $\text{R}^9$ 、 $\text{R}^{13}$ 、および $\text{R}^{14}$ は前記と同意義。ただし、 $\text{R}^{13}$ はメチルもしくはフェニルではなく、 $\text{R}^{14}$ は2-クロロフェニル、4-クロロフェニル、および2,4-ジクロロフェニルではない)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

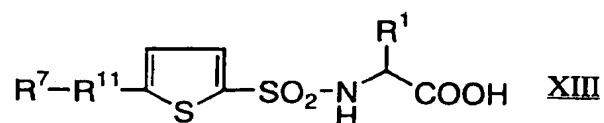
17. 式 XII :



(式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

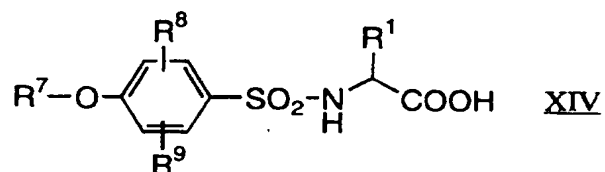
18. 式 XIII :





(式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^7$ 、および $\text{R}^{11}$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

19. 式 XIV :



(式中、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^7$ 、 $\text{R}^8$ 、および $\text{R}^9$ は前記と同意義)で示される化合物、その光学活性体、もしくはそれらの製薬上許容される塩、またはそれらの水和物。

20.  $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^{1'}$ 、 $\text{R}^{1''}$  および  $\text{R}^{13}$  が *i*-プロピル、ベンジル、または(インドール-3-イル)メチルである請求項4~19のいずれかに記載の化合物。

21.  $\text{R}^5$ 、 $\text{R}^7$ 、および $\text{R}^{14}$  がアルコキシ、アルキルチオ、またはアルキルで1または2以上置換されていてよいフェニルである請求項4~7および請求項10~19のいずれかに記載の化合物。

22.  $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^{1'}$ 、 $\text{R}^{1''}$  および  $\text{R}^{13}$  が結合している不斉炭素の配置がRである請求項4~19記載のいずれかに記載の化合物。

23. 請求項4~19記載のいずれかに記載の化合物を含有する医薬組成物。

24. 請求項4~19記載のいずれかに記載の化合物を含有するメタロプロテイナーゼ阻害剤。

25. 請求項4~19記載のいずれかに記載の化合物を含有するIV型

コラゲナーゼ阻害剤。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/00126

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int. Cl<sup>6</sup> C07C311/00, C07D209/42, C07D213/55, C07D235/24, C07D257/04, C07D277/56, C07D277/82, C07D263/56, C07D307/91,  
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int. Cl<sup>6</sup> C07C311/00, C07D209/42, C07D213/55, C07D235/24, C07D257/04, C07D277/56, C07D277/82, C07D263/56, C07D307/91,

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAS ONLINE

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JAN-GERD HANSEL et al., "Oxazoline Formation via a Pd-catalyzed Cyclization", Tetrahedron Lett. (1995), Vol. 36, No. 17, P. 2916-2913	4, 21
X	S. NATELSON et al., "Preparation of D-, DL-, and L-Homoserine Lactone from Methionine", Microchem. J. (1989), Vol. 40, No. 2, P. 226-232	4, 21
X	N. YAMADA et al., "Reaction of L-.alpha.-tosylamid-.beta.-propiolactone.I.Synthesis, reactions with amines, and derivation to L-Ser.", Journal of the Pharmaceutical Soc. of Japan (1969), Vol. 89, No. 1, P. 98-103	4, 21
X	S.H. LEE et al., "Systematic Study on the Resolution of derivatized amino acids enantiomers on different cyclodextrin-bonded stationary phases", J. Chromatogr. (1992), Vol. 603, No. 1-2, P. 83-93	4, 5, 20, 22

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.☐ See patent family annex.

## \* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&amp;" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

March 19, 1997 (19. 03. 97)

Date of mailing of the international search report

April 1, 1997 (01. 04. 97)

Name and mailing address of the ISA/

Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/00126

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP, 468231, A2 (F. Hoffmann Roche AG.), January 29, 1992 (29. 01. 92) & AU, 9179490, A & CA, 2044636, A & DE, 59103021, B & ES, 2061123, B & FI, 9103282, A & IL, 98690, A & NO, 177704, A & NZ, 238773, A & PT, 98221, A & TW, 201303, A & US, 5583133, A	4, 5, 8, 9, 14, 19, 20, 22
X	A.K. DEBNATH et al., "4-(4'-substituted benzoyl)aminobenzenesulphonyl-L(+)- glutamicacids and 5-N-substituted-2-(4'-(4"- substituted benzoyl)aminobenzenesulphonyl)-L- glutamines as potential antineoplastic agents", Indian J. Chem., Sect. B (1989), Vol. 28B, No. 10, P. 843-847	4, 11, 16
X	V. STOCCHI et al., "Reserved-Phase High- Performance Liquid Chromatography Separation of Dimethylaminoazobenzene Sulfonyl", Anal. Biochem. (1989), Vol. 178, No. 1, P. 107-117	4
X	L.J. KUN et al. "Debsyl Chloride:its synthesis, characterization and application and application in amino acid and amine microanalysis", J. Clin. Biochem. Soc. (1985), Vol. 14, No. 1, P. 10-19	4, 22
X	J. HLAVACEK et al., "An Alternative Route to N-Methylamino acid derivatives", Collect Czech. Chem. Commun. (1988), Vol. 53, No. 11A, P. 2473-2493	4, 20, 21
X	WO, 93/14069, A (British Biotechnology Ltd.), July 22, 1993 (22. 07. 93) & AU, 9332612, A & EP, 620813, A	4, 22
X	B. GALLI et al., "Enantiomeric separation of dansyl-and dabsylamino acids by ligand- exchange chromatography", J. Chromatogr., A (1994), Vol. 666, No. 1-2, P. 77-89	4, 22
X	JP, 57-59969, A (Pentel Co., Ltd.), April 10, 1982 (10. 04. 82), Example 1 (Family: none)	4
X	M. VERDERAME et al., "Suifide Derivatives of Cysteine II", J. Pharm. Sci. (1962), Vol. 51, P. 576-579	4, 5
X	C. KAISER et al., "2-Substituted Derivatives of 3,4-Dihydroxyphenylalanine", J. Am. Chem. Sci. (1957), Vol. 79, P. 4365-4370	4, 21
X	D. DUWEL et al., "Carboxylic acid analogues of	4, 6, 11, 16

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/00126

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	suramin, potential filaricides", Indian J. Chem., Sec. B (1991), Vol. 30B, No. 2, P. 182-187	
A	WO, 96/00214, A1 (CIBA-Geigy AG.), January 4, 1996 (04. 01. 96) & ZA, 9505206, A & AU, 9525369, A	1 -25
A	WO, 95/35276, A1 (British Biotech Pharmaceuticals Ltd.), December 28, 1995 (28. 12. 95) & AU, 9527466, A	1 - 25

**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**

International application No.

PCT/JP97/00126

A. (Continuation) CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C07D333/34, C07D333/62, A61K31/40, A61K31/535/A61K31/42,  
A61K31/425, A61K31/415, A61K31/44, A61K31/34, A61K31/38,  
A61K31/41, A61K31/18

B. (Continuation) FIELDS SEARCHED

C07D333/34, C07D333/62, A61K31/40, A61K31/535/A61K31/42,  
A61K31/425, A61K31/415, A61K31/44, A61K31/34, A61K31/38,  
A61K31/41, A61K31/18

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. CL<sup>9</sup> C07C311/00, C07D209/42, C07D213/55, C07D235/24, C07D257/04, C07D277/56, C07D277/82, C07D263/56, C07D307/91, C07D333/34, C07D333/62, A61K31/40, A61K31/535/A61K31/42, A61K31/425, A61K31/415, A61K31/44, A61K31/34, A61K31/38, A61K31/41, A61K31/18

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. CL<sup>9</sup> C07C311/00, C07D209/42, C07D213/55, C07D235/24, C07D257/04, C07D277/56, C07D277/82, C07D263/56, C07D307/91, C07D333/34, C07D333/62, A61K31/40, A61K31/535/A61K31/42, A61K31/425, A61K31/415, A61K31/44, A61K31/34, A61K31/38, A61K31/41, A61K31/18

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用了電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CAS ONLINE

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JAN-GERD HANSEL et al., 'Oxazoline Formation via a Pd-catalyzed Cyclization', Tetrahedron Lett. (1995), Vol. 36, No. 17, P. 2916-2913	4, 21
X	S. NATELSON et al., 'Preparation of D-, DL-, and L-Homoserine Lactone from Methionine', Microchem. J. (1989), Vol. 40, No. 2, P. 226-232	4, 21
X	N. YAMADA et al., 'Reaction of L-, alpha.-tosylamid-, beta.-propiolactone. I. Synthesis, reactions with amines, and derivation to L-Ser.', 薬学雑誌 (1969), Vol. 89, No. 1, P. 98-103	4, 21
X	S. H. LEE et al., 'Systematic Study on the Resolution of derivatized amino acid-s enantiomers on different cyclodextrin-bonded stationary phases', J. Chromatogr. (1992), Vol. 603, No. 1-2, P. 83-93	4, 5, 20, 22
X	EP, 468231, A2 (17 年 7 月 1 日) 29, 1 月, 1992 (29. 01. 92) & AU, 9179490, A & CA, 2044636, A & DE, 59103021, B & ES, 2061123, B & FI, 9103282, A & IL, 98690, A & NO, 17770, 4, A & NZ, 238773, A & PT, 98221, A & TW, 201303, A & US, 5583133, A	4, 5, 8, 9, 14, 19, 20, 22

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。

☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

19. 03. 97

国際調査報告の発送日

01.04.97

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号 100

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

渡辺 陽子

印

4 H

9 2 7 9

電話番号 03-3581-1101 内線 3443

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	A. K. DEBNATH et al., '4-(4'-Substituted benzoyl)aminobenzenesulphonyl-L(+)-glutamic acids and 5-N-substituted-2-[4'-(4"-substituted benzoyl)aminobenzenesulphonyl]-L-glutamines as potential antineoplastic agents', Indian J. Chem., Sect. B (1989), Vol. 28B, No. 10, P. 843-847	4, 11, 16
X	V. STOCCHI et al., 'Reserved-Phase High-Performance Liquid Chromatography Separation of Dimethylaminoazobenzene Sulfonyl', Anal. Biochem. (1989), Vol. 178, No. 1, P. 107-117	4
X	L. J. KUN et al., 'Debsyl Chloride: its synthesis, characterization and application and application in amino acid and amine microanalysis', J. Chin. Biochem. Soc. (1985), Vol. 14, No. 1, P. 10-19	4, 22
X	J. HLAVACEK et al., 'An Alternative Route to N-Methylamino acid derivatives', Collect. Czech. Chem. Commun. (1988), Vol. 53, No. 11A, P. 2473-2493	4, 20, 21
X	WO, 93/14069, A (ブリティッシュ バイオテクノロジー リミテッド) 22. 7月. 1993 (22. 07. 93) &AU, 9332612, A&EP, 620813, A	4, 22
X	B. GALLI et al., 'Enantiomeric separation of dansyl- and dabsylamino acids by ligand-exchange chromatography', J. Chromatogr., A (1994), Vol. 666, No. 1-2, P. 77-89	4, 22
X	JP, 57-59969, A (ベンテル株式会社) 10. 4月. 1982 (10. 04. 82), 実施例 1, (ファミリーなし)	4
X	M. VERDERAME et al., 'Sulfide Derivatives of Cysteine II', J. Pharm. Sci. (1962), Vol. 51, P. 576-579	4, 5
X	C. KAISER et al., '2-Substituted Derivatives of 3, 4-Dihydroxyphenylalanine', J. Am. Chem. Sci. (1957), Vol. 79, P. 4365-4370	4, 21
X	D. DUWEL et al., 'Carboxylic acid analogues of suramin, potential filaricides', Indian J. Chem., Sec. B (1991), Vol. 30B, No. 2, P. 182-187	4, 6, 11, 16
A	WO, 96/00214, A1 (チバガイギー AG) 04. 1月. 1996 (04. 01. 96) &ZA, 9505206, A &AU, 9525369, A	1-25
A	WO, 95/35276, A1 (ブリティッシュ バイオテク ファーマシューティカルズ リミテッド) 28. 12月. 1995 (28. 12. 95) &AU, 9527466, A	1-25